PCT WELTORGANISATION FOR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Bûro INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 261/04, A61K 31/42, C07D 261/08, C07F 9/653, C07D 413/04, 413/12, 261/20 (11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 95/24397

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

14. September 1995 (14.09.95)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP95/00784

A1

(22) Internationales Anmeldedatum:

3. März 1995 (03.03.95)

(81) Bestimmungsstaaten: AU, CA, CN, FI, HU, JP, KR, NO, RU, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

(30) Prioritätsdaten:

P 44 08 084.0

. 10. März 1994 (10.03.94)

DE

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]: Bruningstrasse 50, D-65929 Frankfurt am Main (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SCHWAB, Wilfried [DE/DE]; Auf den Erlen 1D, D-65207 Wiesbaden (DE). ANAGNOSTOPULOS, Hiristo [DE/DE]; Forststrasse 40a, D-65193 Wiesbaden (DE). BARTLETT, Robert, Ryder [US/DE]; Schmittweg 23, D-64291 Darmstadt (DE). SCHLEYERBACH, Rudolf [DE/DE]; Finkenweg 10, D-65719 Hofheim (DE). WEITHMANN, Klaus, Ulrich [DE/DE]; Am Domhermwald 18, D-65719 Hofheim (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: HOECHST AKTIENGE-SELLSCHAFT; Zentrale Patentabteilung, Gebäude F 821, D-65926 Frankfurt am Main (DE).
- (54) Title: 3,5-DISUBSTITUTED AND 3,5,6-TRISUBSTITUTED 2-ISOXAZOLINES AND ISOXAZOLES, PROCESS FOR PREPAR-ING THE SAME AND THEIR USE AS MEDICAMENTS
- (54) Bezeichnung: 3,5-DISUBSTITUIERTE UND 3,4,5-TRISUBSTITUIERTE 2-ISOXAZOLINE UND ISOXAZOLE, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG UND IHRE VERWENDUNG ALS ARZNEIMITTEL

(57) Abstract

A compound having the formula (I), a physiologically tolerable salt of the compound having the formula (I) and/or a stereoisomeric form of the compound having the formula (I), in which one residue R1 or R2 stands for the formula (II), are suitable for preparing medicaments for the therapy of inflammations, asthma, rheumatoid diseases and auto-immune diseases.

(57) Zusammenfassung

Eine Verbindung der Formel (I) und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel (I) und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel (I); dabei hat ein Rest R1 oder R2 die Bedeutung der Formel (II), eignet sich zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Entzündungen, Asthma, rheumatischen Erkrankungen und Autoimmunerkrankungen.

$$\begin{array}{c|c}
R^3 \\
R^2 \\
R 4
\end{array}$$
(I)

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	GA	Gabon	MR	Mauretanien
AU	Australien	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GE	Georgien	NB	Niger
BE	Belgien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	NZ	Neusceland
BJ	Benin	IE	Irland	PL	Polen
BR	Brasilien	IT	kalien	PT	Portugal
BY	Belarus	JP	Japan	RO	Ruminien
CA	Kanada	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CG	Kongo	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz	KR	Republik Korea	SI	Slowenien
CI	Côte d'Ivoire	KZ	Kasachstan	5K	Slowakei
CM	Kamerun	LI	Liechtenstein	SN	Senegal
CN	China	LK	Sri Lanka	TD	Tisched
CS	Tschechoslowskei	LU	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Lettland	ŤĴ	Tadschildistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	π	Trinidad und Tobaro
DK	Dänemark	MD	Republik Moldan	UA	Ukraine
ES	Spanien	MG	Madagaskar	US	Vereinigte Staaten von Amerika
Pī	Finnland	ML	Mali	UZ	Ushekistan
FR	Prankreich	MN	Mongolei	VN	Vietnam

WO 95/24397 PCT/EP95/00784

Beschreibung

3,5-Disubstituierte und 3,4,5-trisubstituierte 2-Isoxazoline und Isoxazole, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Arzneimittel.

Die vorliegende Erfindung betrifft Arzneimittel zur Prophylaxe und/oder Behandlung von Entzündungen, Asthma, rheumatischen Erkrankungen und Autoimmunerkrankungen.

Die Wirkungsweise von nichtsteroidalen antiinflammatorischen Medikamenten, z.B. Acetylsalicylsäure und Indometacin, ist bereits bekannt. Sie beruht auf der Hemmung des Enzyms Cyclooxygenase, eines in vielen Zellen vorhandenen Enzyms, das für die Bereitstellung von proinflammatorischen Prostaglandinen verantwortlich ist.

Es ist auch bereits bekannt, daß derartige Cyclooxygenase-Inhibitoren in der Rheumatherapie eingesetzt werden können (EP 245 825). Inzwischen hat sich allerdings herausgestellt, daß Prostaglandine neben ihren unerwünschten Effekten auch erwünschte zellschützende Eigenschaften auszuüben vermögen, z. B. im Thrombozyten, im Gastroduodenum und in der Niere. Alle Cyclooxygenase-Inhibitoren verursachen deshalb unerwünschte Nebenwirkungen, wie Verlängerung der Blutungszeit, Generierung von Magenulcera und Hemmung der Nierenfunktion.

Es kann somit vorteilhaft sein, statt der Prostaglandine die besonders potenten Entzündungsmediatoren aus der Stoffklasse der Leukotrienen und der Zytokine wie Interleukin 1 alpha und Interleukin 1 beta, Sauerstoffradikale und Proteasen durch Blockade Ihrer Bildung zu hemmen.

Es wurde nun gefunden, daß die Verbindung der Formel I im wesentlichen keine

hemmende Wirkung auf die Cyclooxygenase zeigt, aber die Bildung von Leukotrien, Zytokinen, Sauerstoffradikalen und Proteasen aus weißen Blutzellen hemmt, sowie Wirkung in Modellen zur Testung von Asthma, Autoimmunerkrankungen und rheumatischen Erkrankungen zeigt.

Die Erfindung betrifft eine Verbindung der Formel I

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} & R^{2} \\
\hline
 & R^{4}
\end{array}$$

und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I; dabei hat ein Rest R¹ oder R² die Bedeutung der Formel II

und der andere Rest R¹ oder R² hat die nachstehende Bedeutung:

- a) Pyridyl,
- b) Thiophenyl,
- c) Thiazolyl,
- d) ein Rest der Formel III

$$- (CH2)n - C - (CH2)m - Z - R7, (111)$$

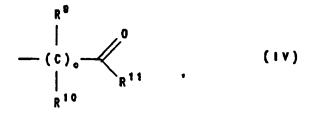
wobei n für die Zahl Null, 1, 2, 3, 4, 5 oder 6, m für die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4 steht,

Z ist 1) -0- oder

2) -NH-,

 ${\rm R}^{\rm 5}$ und ${\rm R}^{\rm 6}$ sind unabhängig voneinander

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₄)-Aikyl,
- 3) (C₂-C₄)-Alkenyl,
- 4) (C_2-C_4) -Alkinyl, -
- 5) Phenyl oder
- 6) OH, und
- R⁷ ist 1) Wasserstoffatom,
 - 2) Rest einer Aminosäure,
 - 3) Trifluormethylsulfonyl,
 - 4) -O-P(O)(OH)₂,
 - 5) -O-P(O)(OH) $_2$, ein- oder zweifach verestert mit Phenyl oder (C $_1$ -C $_6$)-Alkyl, oder
 - 6) ein Rest der Formel IV



dabei ist o die Zahl Null oder 1, dabei haben ${\bf R}^9$ und ${\bf R}^{10}$ unabhängig voneinander die

nachstehende Bedeutung:

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) (C_1-C_4) -Alkyl, und

R¹¹ ist

- 1) OH,
- 2) -0-(C₁-C₄)-Alkyl,
- 3) (C₁-C₂₀)-Alkyl,
- 4) (C₁-C₂₀)-Alkyl, ein oder mehrfach unabhängig

voneinander substituiert durch

- 4.1 -COOH,
- 4.2 -OH,
- 4.3 O-Acetyl oder
- 4.4 = 0
- 5) -COOH,

0

1

- 6) -C-O-(C₁-C₄)-Alkyl-,
- 7) N-Glycyl,
- 8) N-Glycyl-(C₁-C₄)-Alkylester,
- 9) N-(C₁-C₄)-Alkyl-hydroxylamino,
- 10) N-(1H-tetrazol-5-yl)-amino,
- 11) 5-Methyl-isoxazol-4-yl
- 12) 1-Cyano-2-hydroxy-1-propenyl,
- 13) Phenyl,
- 14) Phenyl, ein- oder mehrfach substituiert durch

dabei haben ${\sf R}^{12}$ und ${\sf R}^{13}$ unabhängig voneinander die nachstehende Bedeutung:

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₄)-Alkyl,

- 3) Phenyl-(C₁-C₂)-Alkyl,
- 4) R¹² und R¹³ bilden zusammen mit dem sie verknüpfenden Stickstoffatom einen fünf- bis siebengliedrigen Heterozyklus, der unsubstituiert oder ein- bis dreifach durch (C₁-C₄)-Alkyl substituiert ist, wobei ein Kohlenstoffatom durch ein Schwefel-, Sauerstoffoder Stickstoffatom ersetzt sein kann, oder
- 5) Rest einer Aminosäure, oder R⁶ und R⁷ sind miteinander verbunden und sind zusammen 1 bis 3 CH₂-Reste,
- e) ein Rest der Formel V

- -0

- Q₁ - C - R⁸, (V)

dabei ist Q1

- 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4 ist, oder
- 2) -CH = CH-, und

R⁸ ist 1) Wasserstoffatom,

- 2) (C_1-C_4) -Alkyl,
- 3) OH,
- 4) $-O-(C_1-C_4)-Alkyl$,
- 5) NH₂,
- 6) N-(1H-Tetrazol-5-yl)-amino oder
- 7) N-(3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl)-amino, oder
- f) ein Rest der Formel VI

dabei ist Q,

- 1) -{CH₂)_m, wobei m die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4 ist, oder
- 2) -CH = CH-, und

X und Y sind unabhängig voneinander

- 1) (C_1-C_4) -Alkyl,
- 2) -O-(C₁-C₄)-Alkyl oder
- 3) OH,

...A... ist eine Doppelbindung, die vorhanden ist oder fehlt, mit der Einschränkung, daß die Doppelbindung und der Rest R⁴ nicht gleichzeitig vorkommen,

R4 ist

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) (C_1-C_6) -Alkyl, oder

R² und R⁴ bilden zusammen mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring der aus 3, 4 oder 5 Kohlenstoffatomen besteht und

R³ ist

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₄)-Alkyl oder
- 3) Hydroxy- (C_1-C_4) -alkyi.

Die Verbindungen der Formel I können in den Arzneimitteln als optische Isomere, Diastereomere, Racemate oder als Gemische derselben vorliegen. Die bezeichneten Alkyl- oder Alkanoylreste können sowohl geradkettig als auch verzweigt vorliegen.

Fünf- bis siebengliedrige Heterozyklen im Sinne der vorliegenden Erfindung sind beispielsweise Pyrrol, Pyridin, Azepin, Thiazol, Isothiazol, Oxazol, Isoxazol, Pyrazol, Imidazol, Thiazin, 1,2-Oxazin, 1,3-Oxazin, Morpholin, Pyridazin, Pyrimidin, Pyrazin, 1,2-Thiazepin, 1,3-Thiazepin, 1,4-Thiazepin, 1,2-Oxazepin, 1,3-Oxazepin, 1,4-Diazepin, sowie deren teilweise oder ganz gesättigten Varianten. Insbesondere seien genannt Pyrrolidin, Piperidin, Morpholin, Piperazin, N-Methylpiperazin oder Pyridin.

Unter dem Begriff "Aminosäure" werden die stereoisomeren Formen, z.B. Dund L-Formen, folgender Verbindungen verstanden:

Asparagin, Valin, Arginin, Asparaginsäure, Glutamin, Glutaminsäure, Tryptophan, β-Alanin, Lysin, Prolin, Glycin, γ-Aminobutyrat, Nε-Acetyllysin, Nδ-Acetylornithin, Nγ-Acetyldiaminobutyrat, Nα-Acetyldiaminobutyrat, Histidin, Isoleucin, Leucin, Methionin, Phenylalanin, Serin, Cystein, Threonin, Alanin und Tyrosin. L-Aminosäuren sind bevorzugt. Aminosäurereste leiten sich von den entsprechenden Aminosäuren ab. Die Kurzschreibweise der Aminosäuren erfolgt nach der allgemein üblichen Schreibweise. Der Aminosäurerest ist durch eine Amidbindung an den Rest -NH- gebunden oder über eine Esterbindung an den Rest -O-.

Folgende Aminosäurereste sind bevorzugt:

Gly, Ala, Phe, Ser, Thr, Val, β -Ala, γ -Aminobutyrat, Asp, Glu, Asn, Gln, N ϵ -Acetyllysin, N Δ -Acetylornithin, N γ -Acetyldiaminobutyrat, N α -Acetyldiaminobutyrat, Lys oder Tyr.

Bevorzugt ist eine Verbindung der Formel I und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I, wobei ein Rest R¹ oder R² die Bedeutung der Formel II hat und der andere Rest R¹ oder R² hat die nachstehende Bedeutung:

- a) 2-Pyridyl,
- b) 4-Pyridyl,
- c) Thiophen-3-yl,
- d) 2-Thiazolyl,
- e) ein Rest der Formel III,
 dabei ist n die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4,
 m ist die Zahl Null oder 1,
 - Z ist 1) -O- oder
 - 2) -NH-, oder

 ${\rm R}^{\rm 5}$ und ${\rm R}^{\rm 6}$ sind unabhängig voneinander

1) Wasserstoffatom,

- 2) (C₁-C₂)-Alkyl,
- 3) Phenyl oder
- 4) OH, oder

 ${\rm R}^6$ und ${\rm R}^7$ sind miteinander verbunden und bilden zusammen eine Methylengruppe, oder

- R⁷ ist 1) Wasserstoffatom,
 - 2) Trifluormethylsulfonyl,
 - eine Aminosäure aus der Gruppe Gly, Phe, Ala, Lys, Tyr oder Ser, oder
 - ein Rest der Formel IV,
 dabei ist o die Zahl Null oder 1,
 R⁹ und R¹⁰ sind unabhängig voneinander
 - 1) Wasserstoffatom oder
 - 2) Methyl,

R¹¹ ist:

- 1) OH,
- 2) -O-(C₁-C₄)-Alkyl,
- 3) (C₁-C₁₈-)Alkyl,
- 4) (C₁-C₆)-Alkyl, ein oder mehrfach unabhängig voneinander substituiert durch
 - 4.1 -COOH,
 - 4.2 OH oder
 - 4.3 O-Acetyl,
- 5) -COOH,

0

_

- 6) -C-O-(C₁-C₄)-Alkyl-,
- 7) N-Glycyl,
- 8) N-Glycyl-(C₁-C₄)-Alkylester,
- 9) N-Methyl-hydroxylamino,
- 10) N-(1H-Tetrazol-5-yl-amino),
- 11) 5-Methyl-isoxazol-4-yl,

- 12) 1-Cyano-2-hydroxy-1-propenyl oder
- 13) Phenyl, einfach substituiert durch

13.1 4-(4-Morpholino)-methyl,

f) ein Rest der Formel V,

2) -CH = CH- und

R⁸ ist 1) Wasserstoffatom,

- 2) Methyl,
- 3) OH,
- 4) -O-(C₁-C₂)-Alkyl,
- 5) Amino,
- 6) N-(1H-Tetrazol-5-yl)-amino oder
- 7) N-3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl, oder
- g) ein Rest der Formel VI,

dabei ist Q_2 1) -{ CH_2 }_m-, wobei m die Zahl Null, 1 oder 2 ist, oder

-CH = CH-

X und Y sind unabhängig voneinander

- 1) Methyl,
- 2) -0-(C₁-C₂)-Alkyl oder
- 3) OH.

...A... ist eine Doppelbindung, die vorhanden ist oder fehlt, mit der Einschränkung, daß die Doppelbindung und der Rest R⁴ nicht gleichzeitig vorkommen,

R⁴ ist

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) (C₁-C₂)-Alkyl, oder

 ${\rm R}^2$ und ${\rm R}^4$ bilden zusammen mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring mit 3, 4 oder 5 Kohlenstoffatomen, ${\rm R}^3$ ist

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) Methyl oder
- 3) Hydroxymethyl.

Insbesondere bevorzugt ist eine Verbindung der Formel I und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I, wobei ein Rest R¹ oder R² die Bedeutung der Formel II hat und der andere Rest R¹ oder R² hat die nachstehende Bedeutung:

- a) 2-Pyridyl,
- b) 4-Pyridyl,
- c) Thiophen-3-yl,
- d) 2-Thiazolyl,
- ein Rest der Formel III,
 dabei ist n die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4,
 m ist die Zahl Null oder 1,
 - Z ist
- 1) -O- oder
- 2) -NH-, oder

R⁵ und R⁶ sind unabhängig voneinander

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₂)-Alkyl, oder
- 3) Phenyl, oder

 ${\rm R}^6$ und ${\rm R}^7$ sind miteinander verbunden und sind zusammen eine Methylengruppe, oder

R⁷ ist

- 1) Wasserstoff,
- 2) Trifluormethylsulfonyl,
- 3) eine Aminosäure aus der Gruppe Gly, Lys oder Phe oder
- ein Rest der Formel IV,
 dabei ist o die Zahl Null oder 1,
 R⁹ und R¹⁰ sind unabhängig voneinander
 - 1) Wasserstoffatom oder
 - 2) Methyl,

R¹¹ ist

1) OH,

- 2) O-Methyl oder O-Ethyl,
- 3) (C₁-C₁₈)-Alkyl,
- 4) (C₁-C₆)-Alkyl, ein oder mehrfach unabhängig voneinander substituiert durch
 - 4.1 -COOH,
 - 4.2 OH oder
 - 4.3 O-Acetyl,
- 5) -COOH,

0

ı

- 6) -C-O- (C_1-C_2) -Alkyl-,
- 7) N-Glycyl,
- 8) N-Glycyl-(C₁-C₂)-Alkylester,
- 9) N-Methyl-hydroxylamino,
- 10) N-(1H-Tetrazol-5-yl-amino),
- 11) 5-Methyl-isoxazol-4-yl oder
- 12) 1-Cyano-2-hydroxy-1-propenyl,
- f) ein Rest der Formel V, dabei ist Q_1
 - 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl 0, 1 oder 2 ist, oder
 - 2) -CH = CH- und

R⁸ ist

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) Methyl,
- 3) OH,
- 4) -O-Methyl,
- 5) Amino,
- 6) N-(1H-Tetrazol-5-yl)-amino oder
- 7) N-3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl, oder
- g) ein Rest der Formel VI, dabei ist Ω_2

- 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl Null oder 2 ist, oder
- 2) -CH = CH-,

X und Y sind unabhängig voneinander

- 1) Methyl,
- 2) -O-(C₁-C₂)-Alkyl oder
- 3) OH,

...A... ist eine Doppelbindung, die vorhanden ist oder fehlt, mit der Einschränkung, daß die Doppelbindung und der Rest R⁴ nicht gleichzeitig vorkommen,

- R⁴ ist 1) Wasserstoffatom oder
 - 2) Methyl, oder

R² und R⁴ bilden zusammen mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring mit 3, 4 oder 5 Kohlenstoffatomen,

- R³ ist 1) Wasserstoffatom oder
 - 2) Hydroxymethyl.

Ganz besonders bevorzugt sind die in Tabelle 1 mit Strukturformeln aufgeführten Verbindungen.

Die Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Herstellung von 2-Isoxazolin oder Isoxazol der Formel I und/oder einer stereoisomeren Form der Verbindung der Formel I und/oder eines physiologisch verträglichen Salzes der Verbindung der Formel I, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man

a) eine primäre Nitroverbindung mittels Isocyanaten und katalytischen Mengen Triethylamin oder ein durch Chlorierung eines entsprechenden Aldoximes erhaltes Hydroxamsäurechlorid mit einer organischen oder anorganischen Base in das entsprechende Nitriloxid überführt und dieses intermediär erhaltene Nitriloxid ohne Reinigung mit einem entsprechend substituierten Olefin oder Alkin im Sinne einer 1,3-dipolaren Cycloaddition zu einem 2-Isoxazolin oder Isoxazol der Formel I umsetzt und das entstandene Produkt gegebenenfalls durch Kristallisation oder Chromatographie reinigt, oder

WO 95/24397 PCT/EP95/00784

13

- b) einen nach a) oder o) hergestellten Carbonsäureester der Formel I oder eine über Verfahren h) oder k) zusätzlich eingeführte Estergruppe zur Carbonsäure verseift, oder
- c) einen nach Verfahren a) oder o) hergestellten Carbonsäurealkylester der .
 Formel I mit einem entsprechend substituierten primären oder sekundären Amin in das entsprechende Amid überführt, oder
- d) einen nach a) oder o) hergestellten Phosphinsäuremonoalkyl- oder Phosphonsäuredialkylester der Formel I zum Phosphonsäurehalbester, zur Phosphonsäure oder zur Phosphinsäure verseift, oder
- e) eine nach b) erhaltene Carbonsäure zunächst in ein aktiviertes Säurederivat überführt, dieses anschließend mit Alkoholen verestert oder mit primären und sekundären Aminen in das entsprechende Amid oder mit N-alkyliertem Hyroxylamin in das entsprechende Hydroxylamid überführt, oder
- f) in einer nach den Verfahren a), b), h), e), o) oder g) intermediär erhaltene oder mitgeführte N- oder O-Schutzgruppe abspaltet, oder eingeführte oder mitgeführte Carbonsäure-, Phosphin-, Phosphon-, oder Phosphorsäureester entsprechend verseift und eine Verbindung der Formel I erhält, oder
- g) eine nach Verfahren f) oder o) erhaltene Verbindung mit einer freien
 Aminogruppe durch Umsetzung mit Isocyanat in das entsprechende
 Harnstoffderivat, oder durch Umsetzung mit einem aktivierten
 Carbonsäurederivat oder einer N-geschützten Aminosäure in das entsprechende
 Amid oder durch Umsetzung mit einem Sulfonsäurechlorid in das entsprechende
 Sulfonamid überführt, oder
- h) eine nach Verfahren a), o) oder f) erhaltene Verbindung mit einer freien Alkoholgruppe durch Umsetzung mit Isocyanat in das entsprechende Urethan oder durch Umsetzung mit einem an der Carboxygruppe aktivierten,

gegebenenfalls weitere funktionelle Gruppen tragenden Carbonsäurederivat oder einem entsprechenden N-geschützten Aminosäurederivat in den entsprechenden Ester oder mit Diketen in das entsprechende 3-Oxo-butyrat oder durch Umsetzung mit einer Halogenverbindung wie α -Halogen-Carbonsäure in den entsprechenden Ether überführt, oder

i) eine nach Verfahren a), o) oder f) erhaltene Verbindung mit einer primären oder sekundären Alkoholgruppe zu dem entsprechenden Aldehyd oder Keton oxidiert, oder

k) eine nach Verfahren i) hergestellte Carbonylverbindung durch Umsetzung mit einer Base und Dialkylphosphonoessigsäureester in das entsprechende Crotonsäurederivat oder durch Umsetzung mit Tetraalkylmethylendiphosphonat in das entsprechende trans-2-(Dialkoxyphosphono)-vinyl-Derivat überführt, oder

I) eine während der Cycloaddition eingeführte Epoxid-Gruppe in das entsprechende 1,2-Diol überführt, oder

m) ein nach Verfahren g) hergestelltes Amid, das einen 3-H-Isoxazolring enthält, durch Behandlung mit einer Base im Sinne einer Ringöffnung in das entsprechende substituierte 2-Cyano-3-hydroxy-crotonsäureamid überführt, oder

n) eine nach Verfahren a) - m) hergestellte Verbindung der Formel I, die aufgrund ihrer chemischen Struktur in enantiomeren Formen auftritt, durch Salzbildung mit enantiomerenreinen Säuren oder Basen, Chromatographie an chiralen Stationärphasen oder Derivatisierung mittels chiraler enantiomerenreiner Verbindungen wie Aminosäuren, Trennung der somit erhaltenen Diastereomeren, und Abspaltung der chiralen Hilfsgruppe in die reinen Enantiomeren auftrennt, oder

o) ein durch Cycloaddition an chirale oder racemische Olefine erhaltenes 2-Isoxazolin-Diastereomerengemisch der Formel I durch Säulenchromatographie an Kieselgel in die reinen Diastereomeren auftrennt, oder

p) die nach Verfahren a) - o) hergestellte Verbindung der Formel I entweder in freier Form isoliert oder im Falle des Vorliegens von sauren oder basischen Gruppen gegebenenfalls in physiologisch verträgliche Salze umwandelt, oder

q) eine nach Verfahren h) hergestellte Verbindung, die eine weitere funktionelle Gruppe wie eine Halogenmethylgruppe trägt, mit einer primären oder sekundären Aminogruppe alkyliert oder mit einem Alkohol verethert.

Die Herstellung physiologisch verträglicher Salze aus zur Salzbildung befähigten Verbindungen der Formel I, einschließlich deren stereoisomeren Formen, erfolgt in an sich bekannter Weise. Die Carbonsäuren, Phosphon- und Phosphinsäuren sowie die Phosphonsäurehalbester bilden mit basischen Reagenzien wie Hydroxiden, Carbonaten, Hydrogencarbonaten, Alkoholaten sowie Ammoniak oder organischen Basen, beispielsweise Trimethyl- oder Triethylamin, Ethanolamin oder auch basischen Aminosäuren, etwa Lysin, Ornithin oder Arginin stabile Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte Ammoniumsalze. Sofern die Verbindungen der Formeln I basische Gruppen im Rest R¹ oder R² aufweisen, lassen sich mit starken Säuren auch stabile Säureadditionssalze herstellen. Hierfür kommen sowohl anorganische als auch organische Säuren, wie Chlorwasserstoff-, Bromwasserstoff-, Schwefel-, Phosphor-, Methansulfon-, Benzolsulfon-, p-Toluolsulfon-, 4-Brombenzol-sulfon-, Cyclohexylamidosulfon-, Trifluormethylsulfon-, Essig-, Oxal-, Wein-, oder Trifluoressigsäure in Frage.

Die Herstellung und Umsetzung der als Ausgangsstoffe für 1,3-dipolare Cycloadditionen verwendeten Nitriloxide ist in einer aktuellen Monographie beschrieben (K.P.G. Torsell: Nitrile Oxides, Nitrones and Nitronates in Organic Synthesis, VCH Verlagsgesellschaft, Weinheim, 1988). Die als Vorstufen dienenden Hydroxamoylhalogenide sind nach literaturbekannten Verfahren durch Halogenierung entsprechender Aldoxime oder im Falle von

Chloroxyiminoessigsäureestern über eine Diazotierungsreaktion ausgehend von Glycinalkylestern (G. S. Skinner, J. Am Chem. Soc. 64 (1924), 731) erhältlich. Bei Verwendung von tert.-Butylhypochlorit zur Chlorierung der Aldoxime kann auf eine Isolierung der entsprechenden Hydroxamoylchloride verzichtet werden. Die ebenfalls verwendeten Nitroverbindungen sind teilweise literaturbekannt oder lassen sich nach im Prinzip literaturbekannten Methoden herstellen, so zum Beispiel die 4-Nitrobuttersäureester durch Fluorid- oder Basen-katalysierte Addition von Nitromethan an Acrylsäurederivate (D. W. Chasar, Synthesis 1982, 841 - 42; N. Ono, Synthesis 1984, 226 - 227).

Durch Verwendung von 1,8-Diazabicylo[5.4.0]undec-7-en (DBU) als Base und eine spezielle Reaktionsführung lassen sich die literaturbekannten Ausbeuten wesentlich verbessern sowie das Entstehen der normalerweise als schwer abtrennbaren Nebenprodukte auftretenden Bis-Addukte weltestgehend verhindern.

Die weiterhin als Reaktionspartner dienenden, gegebenenfalls substituierten Alken- oder Alkinderivate sind als Grundkörper zumeist literaturbekannt oder sogar käuflich. Entsprechende Hinweise sind bei den Beispielen aufgeführt. Die Erzeugung der leicht zur Oligomerisierung neigenden Nitriloxide geschieht vorteilhaft "in situ" in Gegenwart der olefinischen oder acetylenischen Reaktionspartner ohne zwischenzeitliche Isolierung. Im Falle der Erzeugung aus Nitroverbindungen nach Mukaiyama werden zur Dehydratisierung bevorzugt aromatische Isocyanate, zum Beispiel Phenylisocyanat oder Diisocyanatobenzol eingesetzt. Dabei empfielt es sich, in einem gegenüber den Reaktionspartnern inerten aprotischen Lösungs- oder Verteilungsmittel zu arbeiten wie Ethylacetat, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dialkylether, Tetrahydrofuran, halogenierten Kohlenwasserstoffen, z.B. Dichlormethan, Chloroform oder Dichlorethan, Kohlenwasserstoffen wie Hexan, Cyclohexan, Benzol, Toluol oder anderen substituierten Aromaten, wobei auch Mischungen der vorgenannten Lösungsmittel in Frage kommen. Zur Erzeugung der Nitriloxide aus Hydroxamoylhalogeniden werden organische oder anorganische Basen wie tertiäre Amine, Alkalicarbonate oder -Hydroxide verwendet. Dabei arbeitet man

WO 95/24397 PCT/EP95/00784

17

unter Verwendung organischer Basen bevorzugt in den vorgenannten, gegebenenfalls chlorierten aliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffen oder aliphatischen, auch cyclischen Ethern, während bei Verwendung anorganischer Basen zusätzlich auch in zweiphasigen Lösungsmittelgemischen, zum Beispiel Ethylacetat/Wasser oder Dichlormethan/Wasser gearbeitet werden kann. Die Herstellung der Nitriloxide und die Cycloaddition erfolgen in der Regel bei Temperaturen von - 20° C bis + 80° C, vorzugsweise jedoch von 0° bis + 40° C.

Die Verseifung der bei der Cycloaddition mitgeführten oder über weitere Reaktionen später eingeführten Alkylester zu den entsprechenden Carbonsäuren gelingt in der Regel mit wässrigem Alkali, das äquimolar oder im Überschuß eingesetzt werden kann, in wässriger Lösung oder, falls das Edukt schlecht wasserlöslich ist, in wässrig-organischen Lösungsmittelgemischen, wobei sich Wasser-Alkohol Gemische besonders bewährt haben.

Die Spaltung der in den Substituenten R¹ oder R² der allgemeinen Formel I mitgeführten Amin- Alkohol- oder Carbonsäure-Schutzgruppen erfolgt meist nach aus der Peptidchemie bekannten Methoden, wobei im Falle der vorzugsweise verwendeten tert.-Butoxycarbonylgruppe eine saure Abspaltung, zum Beispiel mit alkoholischer Salzsäure oder Trifluoressigsäure vorzuziehen ist, während niedere Alkylester bevorzugt alkalisch gespalten werden. Die Umwandlung der Phosphonsäure- und Phosphinsäureester in die entsprechenden freien Säuren gelingt unter sauren Bedingungen, bevorzugt in wasserfreiem Medium, zum Beispiel durch Verwendung von Bromwasserstoffsäure in organischen Säuren wie Essigsäure, oder durch Verwendung von Trimethylbromsilan oder Trimethyljodsilan in aprotischen Lösungsmitteln, wobel bevorzugt halogenierte Kohlenwasserstoffe eingesetzt werden. Dabei wird als Reaktionstemperatur zur schonenden Spaltung bevorzugt ein Bereich von 0° bis 50° C gewählt. Zur Herstellung der Phosphonsäurehalbester werden die Phosphonsäurediester in der Regel einer alkalischen Hydrolyse unterworfen.

Verbindungen der Formel I mit einer freien Carbonsäurefunktion in R¹ oder R² können nach entsprechender Aktivierung der Carboxygruppe mit primären und sekundären Aminen sowie auch mit N-alkylierten Hydroxylaminen oder 5-Aminotetrazol in an sich bekannter Weise in die entsprechenden Amide überführt werden.

Verbindungen der Formel I mit einer freien Alkohol- oder Aminfunktion in R¹ oder R² können mit aktivierten Carbonsäurederivaten wie Säurehalogeniden oder -Anhydriden in die entsprechenden Ester- oder Amid-Derivate überführt werden. Auch können, ausgehend von N-geschützten Aminosäuren entsprechende Ester oder Amide erhalten werden. Zur Aktivierung der Aminosäurekomponente benutzt man in diesem Fall vorteilhaft aus der Peptidchemie bekannte Methoden, zum Beispiel die Hydroxybenzotriazol/Dicyclohexylcarbodiimid-Methode (W. König, R. Geiger, Chem. Ber. 103 (1970), 2034-2040) oder die Aktivierung mittels Propanphosphonsäreanhydrid (PPA), wobei als Lösungsmittel neben aliphatischen und cyclischen Ethern auch chlorierte Kohlenwasserstoffe sowie Dimethylformamid Verwendung finden können. Als Hilfsbasen bevorzugt sind tertiäre Amine wie Triethylamin, N-Ethylmorpholin oder Pyridin. Es wird im Temperaturbereich von -10° C bis +50° C, vorzugsweise bei 0° C bis +20° C gearbeitet.

Sofern die in geschützter Form vorliegenden Acylderivate in der Form freier Amino- oder Carbonsäurefunktionen gewünscht werden, lassen sich die entsprechenden Schutzgruppen einzeln oder auch gemeinsam auf den oben bereits beschriebenen Wegen entfernen.

Weiterhin lassen sich Verbindungen der Formel I mit einer freien Alkohol- oder Aminfunktion in R¹ oder R² durch Addition an entsprechend substituierte Isocyanate in Urethan- oder Harnstoff-Derivate überführen. Die gegebenenfalls bei der Isocyanat-Addition mitgeführten oder als zusätzliche Funktion eingeführten Estergruppen können, wie oben beschrieben, in die entsprechenden Carbonsäuren überführt werden.

Verbindungen mit einer freien primären oder sekundären Alkoholfunktion können in einfacher Weise nach der als "Swern-Oxidation" bekannten Methode mittels Dimethylsulfoxid und Oxalylchlorid zu der entsprechenden Aldehyden oder Ketonen oxidiert werden. Dabei können durch entsprechnde Reaktionsführung bei tiefer Temperatur Nebenreaktionen wie Oxidation des Phenolringes oder oxidativer Abbau der 2-Isoxazolinringes vermieden werden. Die so erhaltenen Carbonylverbindungen können mittels Basen und CH-aciden Verbindungen wie Dialkylphosphonoessigsäurealkylestern oder Tetraalkyl-methylendiphosphonat im Sinne einer Kondensation in die entsprechend substituierten trans-Olefine überführt werden.

Sofern die Verbindungen der allgemeinen Formel I in diastereoisomeren oder enantiomeren Formen auftreten und bei der gewählten Synthese als deren Gemische anfallen, gelingt die Trennung in die reinen Stereoisomeren entweder durch Chromatographie an einem gegebenenfalls chiralen Trägermaterial, oder, sofern die racemischen Verbindungen der Formel I zur Salzbildung befähigt sind, durch fraktionierte Kristallisation der mit einer optisch aktiven Base oder Säure als Hilfsstoff gebildeten diastereomeren Salze. Als chirale Stationärphasen für die dünnschicht- oder säulenchromatographische Trennung von Enantiomeren der in der Regel racemisch anfallenden 2-Isoxazoline mit asymmetrischem C-Atom in 5-Position eignen sich beispielsweise modifizierte Kieselgelträger (sogenannte Pirkle-Phasen) sowie hochmolekulare Kohlenhydrate, zum Beispiel Triacetylcellulose. Für analytische Zwecke sind nach entsprechender, dem Fachmann bekannter Derivatisierung, auch gaschromatographische Methoden an chiralen Stationärphasen anwendbar. Zur Enantiomerentrennung der racemischen Carbonsäuren, Phosphonsäuren, und Phosphinsäuren werden mit einer optisch aktiven, in der Regel kommerziell erhältlichen Base, zum Beispiel (-)-Nicotin, (+)- und (-)-Phenylethylamin, Chininbasen, L-Lysin oder L-und D-Arginin die unterschiedlich löslichen diastereomeren Salze gebildet, die schwerer lösliche Komponente als Feststoff Isoliert, das leichter lösliche Diastereomer aus der Mutterlauge abgeschieden, und aus den so gewonnenen diastereomeren Salzen die reinen Enantiomeren gewonnen.

Auf prinzipiell gleiche Weise kann man die racemischen Verbindungen der Formel I, die eine basische Gruppe wie eine Aminogruppe enthalten, mit optisch aktiven Säuren wie (+)-Campher-10-sulfonsäure, D- und L- Weinsäure, D- und L- Milchsäure oder (+) und (-)-Mandelsäure in die reinen Enantiomeren überführen. Auch kann man chirale Verbindungen, die Alkohol- oder Aminfunktionen enthalten, mit entsprechend aktivierten oder gegebenenfalls N-geschützten enantiomerenreinen Aminosäuren in die entsprechenden Ester oder Amide, oder umgekehrt chirale Carbonsäuren mit carboxygeschützten enantiomerenreinen Aminosäuren in die Amide oder mit enantiomerenreinen Hydroxycarbonsäuren wie Milchsäure, in die entsprechenden chiralen Ester überführen. Sodann kann die Chiralität des in enantiomerenreiner Form eingebrachten Aminosäure- oder Alkoholrestes zur Trennung der Isomeren genutzt werden, indem man eine Trennung der nunmehr vorliegenden Diastereomeren durch Kristallisation oder Chromatographie an geeigneten Stationärphasen vornimmt und danach den mitgeführten chiralen Molekülteil mittels geeigneter Methoden wieder abspaltet.

Die Erfindung betrifft auch Arzneimittel, gekennzeichnet durch einen wirksamen Gehalt an mindestens einer Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I, neben pharmazeutisch geeigneten und physiologisch verträglichen Trägerstoffen, Zusatzstoffen und/oder Wirk- und Hilfsstoffen. Die erfindungsgemäßen Arzneimittel können intravenös, parenteral, topisch, rektal oder oral verabreicht werden.

Die erfindungsgemäßen Arzneimittel eigenen sich vorzugsweise zur Prophylaxe und/oder Therapie von asthmatischen Erkrankungen, Entzündungen und Autoimmunerkrankungen.

Dazu gehören beispielsweise rheumatische Erkrankungen, akute und chronische Entzündungen von Muskeln, Gelenken oder des Magen-Darm-Traktes, allergische Atemwegserkrankungen, Psoriasis oder Autoimmunerkrankungen, z.B. systemischer Lupus erythematodes (SLE), Typ-II Diabetes, Myasthenia

gravis, Sjögren-Syndrom, Dermatomyositis, Sklerodermie oder Multiple Sklerose (MS).

Die Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Herstellung eines erfindungsgemäßen Arzneimittels, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man mindestens eine Verbindung der Formel I mit einem pharmazeutisch geeigneten und physiologisch verträglichen Träger und gegebenenfalls weiteren geeigneten Wirk-, Zusatz- oder Hilfsstoffen in eine geeignete Darreichungsform bringt.

Geeignete feste oder flüssige galenische Zubereitungsformen sind beispielsweise Granulate, Pulver, Dragees, Tabletten, (Mikro)Kapseln, Suppositorien, Sirupe, Säfte, Suspensionen, Emulsionen, Tropfen oder injizierbare Lösungen sowie Präparate mit protrahierter Wirkstoff-Freigabe, bei deren Herstellung übliche Hilfsmittel, wie Trägerstoffe, Spreng-, Binde-, Überzugs-, Quellungs-, Glelt- oder Schmiermittel, Geschmacksstoffe, Süßungsmittel und Lösungsvermittler, Verwendung finden. Als häufig verwendete Hilfsstoffe seien z.B. Magnesiumcarbonat, Titandioxid, Laktose, Mannit und andere Zucker, Talkum, Milcheiweiß, Gelatine, Stärke, Cellulose und ihre Derivate, tierische und pflanzliche Öle wie Lebertran, Sonnenblumen-, Erdnuß- oder Sesamöl, Polyethylenglykole und Lösungsmittel, wie etwa steriles Wasser und ein- oder mehrwertige Alkohole, z.B. Glycerin, genannt.

Vorzugsweise werden die pharmazeutischen Präparate in Dosierungseinheiten hergestellt und verabreicht, wobei jede Einheit als aktiven Bestandteil eine bestimmte Dosis der erfindungsgemäßen Verbindung der Formel I enthält. Bei festen Dosierungseinheiten wie Tabletten, Kapseln, Dragees oder Suppositorien, kann diese Dosis bis zu etwa 1000 mg, bevorzugt jedoch etwa 50 bis 300 mg und bei Injektionslösungen in Ampulienform bis zu etwa 300 mg, vorzugsweise aber etwa 10 bis 100 mg, betragen.

Für die Behandlung eines erwachsenen, etwa 70 kg schweren Patienten sind - je nach Wirksamkeit der Verbindung der Formel I - bei Mensch und Tier

Tagesdosen von etwa 50 bis 3000 mg Wirkstoff, vorzugsweise etwa 150 bis 1000 mg, bei oraler Verabreichung und von etwa 50 bis 1000 mg, bevorzugt etwa 100 bis 300 mg, bei intravenöser Applikation indiziert. Unter Umständen können jedoch auch höhere oder niedrigere Tagesdosen angebracht sein. Die Verabreichung der Tagesdosis kann sowohl durch Einmalgabe in Form einer einzelnen Dosierungseinheit oder aber mehrerer kleinerer Dosierungseinheiten als auch durch Mehrfachgabe unterteilter Dosen in bestimmten Intervallen erfolgen. Schließlich können die Verbindungen der Formel I und/oder gegebenenfalls ihre physiologisch verträglichen Salze bei der Herstellung der vorgenannten galenischen Darreichungsformen auch zusammen mit anderen geeigneten Wirkstoffen, z.B. durchblutungsfördernden Substanzen, Plättchenaggregationshemmern, Thrombozytenaggregationshemmern, Calciumantagonisten, Antithrombotika, Antihyperlipidämika, Neuroprotektiva, Analgetika, Sedativa, Antidepressiva, Antiinflammatorika, antianginösen Mitteln, Cardiotonika, Antiarrhytmika, Diuretika, Antihypertensiva einschließlich β -Rezeptor- und Calcium-Blockern, Plasmaexpandern und anderen Vasotherapeutika, formuliert werden.

Die Strukturformeln der nachfolgend beschriebenen Herstellungsbeispiele sind zusammen mit den Schmelzpunkten und den ¹H-NMR-Daten in der Tabelle 1 zusammengefaßt. Beim Vorliegen stereoisomerer Formen ist in den Strukturformeln die relative Konfiguration angegeben. Die delta-Werte der nachfolgend aufgeführten NMR-Spektren sind in ppm angegeben.

Beispiel 1:

3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-5-hydroxymethyl-2-isoxazolin a) 3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl)-benzaldoxim

Ausgehend von 3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl)-benzaldehyd wurde nach literaturbekannten Verfahren (Houben-Weyl: Meth. d. Org. Chem., Bd X/4, S. 55 f)) das Oxim hergestellt.

b) 1,3-dipolare Cycloaddition mit Nitriloxid

24,9 g (0,1 mol) des unter a) hergestellten Aldoxims wurden in 250 ml Dichlormethan gelöst, unter Kühlung wurden 12,0 g (0,11 mol) tert.- Butylhypochlorit zugetropft und nach Beendigung des Zutropfens wurde das Gemisch noch 45 min bei Raumtemperatur nachgerührt. Nach Zugabe von 11,6 g (0,2 mol) Allylalkohol wurden langsam (während 6 Stunden) 16,7 ml. (0,12 mol) Triethylamin, gelöst in 150 ml Dichlormethan, zugetropft. Man rührte über Nacht, wusch mit Wasser, verdünnter wässriger Zitronensäure und NaCl-Lösung, trocknete über Natriumsulfat und engte unter vermindertem Druck ein. Das Produkt wurde durch Kristallisation aus tert.-Butylmethylether/Petrolether in kristalliner Form erhalten. Ausbeute: 13,1 g

Die in der nachfolgenden Tabelle 1 beschriebenen Beispiele:
2, 5, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21, 22, 23, 24, 25, 26, 27, 28, 29, 30, 31, 32, 35, 44, 48, 66, 67, 68, 69, 78, 79 und 80 wurden analog zu Beispiel 1 durch Cycloaddition der in situ hergestellten Nitriloxide an die entsprechenden Olefine oder Alkine hergestellt.

Bei zunächst ölig anfallenden Rohprodukten hat sich außerdem die Chromatographie an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether-Petrolether oder Ethylacetat-Petrolether-Gemischen und nachfolgende Kristallisation bewährt.

Besonderheiten zur Synthese der in Tabelle 1 aufgeführten Beispiele:

Zu Beisp. 2):

Die Synthese des Olefinbausteins ist in EP 0220573 beschrieben.

Zu Beisp. 8):

3-Vinyl-thiophen: CAS-Nr. 13679-64-6

Zu Beisp. 11):

Cycloaddition an Acrylsäuremethylester. Überführung ins Amid erfolgte mittels gesättigter methanolischer Ammoniaklösung im Überschuß bei Raumtemperatur.

Zu Beisp. 14):

Cycloaddition an N-(3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl)-methacrylamid (Synthese beschrieben in DE 3820699).

Zu Beisp. 15):

Aufgrund der nicht stereoselektiven Cycloaddition fällt das Produkt als

Diastereomerengemisch an.

Zu Beisp. 16 u. 17):

Das bei der Cycloaddition an Butadienmonoxid anfallende racemische erythro/
threo-Diastereomerengemisch wurde durch Chromatografie an Kieselgel mittels
Petrolether/Ethylacetat 9:1 und anschließende Kristallisation in die Diastereomeren aufgetrennt (Beispiel 16: rac. erythro-, Beispiel 17: rac. threo-Isomer).
Zu Beisp. 18-20):

Das durch Cycloaddition an 1-Buten-3-ol anfallende racemische erythro/threo-Diastereomerengemisch (Beisp. 18) wurde durch Chromatographie an Kieselgel mittels Petrolether/tert.-Butylmethylether 5:1 in die Diastereomeren aufgetrennt (Beisp. 19: rac. erythro-, Beisp. 20: rac. threo-Isomer).

Zu Beisp. 21-22):

Das durch Cycloaddition an 1-Buten-3-ol-acetat anfallende racemische erythro/threo-Diastereomerengemisch wurde durch Chromatographie an Kieselgel mittels Petrolether/Ethylacetat 19:1 in die Diastereomeren aufgetrennt (Beisp. 21: rac. erythro-, Beip. 22: rac. threo-Isomer).

Zu Beisp. 23):

Die Cycloaddition wurde mit Acrylsäure-tert.-butylester durchgeführt. Die Abspaltung der tert.-Butylestergruppe erfolgte mittels Trifluoressigsäure in Dichlormethan bei Raumtemperatur. Das Produkt konnte nach Einengen aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert werden.

Zu Beisp. 35):

Die Synthese des Olefinbausteins ist in EP 0220573 beschrieben.

Zu Beisp. 48):

Die Cycloaddition wurde mittels N-tert.-Butoxycarbonyl-propargylamin durchgeführt. Die Abspaltung der N-Schutzgruppe erfolgte anschließend mit Trifluoressigsäure. Das Produkt konnte als Trifluoracetat kristallin aus Methanol/tert.-Butylmethylether erhalten werden. Die freie Base erhielt man durch Extraktion aus wässriger verdünnter NaOH mittels Dichlormethan, Trocknen und Einengen der organischen Phase.

Zu Beisp. 78):

Die Cycloaddition wurde mit 6-Hepten-2,4-diol durchgeführt. Durch

Chromatographie an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether-Petrolether und anschließender mehrfachen Kristallisation aus den obigen Lösungsmitteln wurde ein nach NMR-Spektroskopie isomerenreines Produkt erhalten.

Zu Beispielen 79) und 80):

Die Cycloaddition wurde mit einem Überschuß an 1,6-Heptadien-4-ol in Analogie zu Beispiel 1) durchgeführt. Die Trennung in die Diastereoisomeren erfolgte durch Chromatographie an Kieselgel mittels Petrolether/Ethylacetat-Gemischen (Gradient 6:1 - 2:1). Die Zuordnung der threo/erythro-Isomeren war nach NMR-Spektroskopie nicht möglich.

Beispiel 3:

2-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-ylmethoxy)-methyl-propionsäure

4,0 g (0,0095 mol) des Produktes aus Beispiel 2 wurden in 80 ml Methanol gelöst, 25 ml wässriger 1 N NaOH wurde zugesetzt und nach Beendigung der Verseifung (DC-Kontrolle) mit 25 ml 1 N HCl angesäuert. Das ausgefallene Produkt wurde filtriert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Ausbeute: 3,0 g

Beispiel 4:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-ylmethoxycarbonyl)-glycin

- a) Umsetzung mit Isocyanat
- 5,5 g (0,018 moi) des Produktes aus Beispiel 1 wurden in 5 ml Dichlormethan gelöst, 3,2 g (0,025 moi) Ethylisocyanoacetat und etwa 4 Tropfen Triethylamin wurden zugesetzt und unter Rühren auf 50-60 °C erwärmt. Nach Beendigung der Reaktion (DC-Kontrolle) wurde eingeengt und an Kieselgel mittels tert.-Butylmethylether/Petrolether chromatographiert. Ausbeute: 7,2 g öliges Produkt b) Verseifung des Ethylesters
- 7,2 g des Produktes von a) wurden, wie in Beispiel 3) beschrieben, mit einem Überschuß an 1 N NaOH verseift und nach Ansäuern in kristalliner Form isoliert. Ausbeute: 4,56 g.

Beispiel 6:

3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl-phosphonsäure 5,0 g (0,013 mol) des Produktes aus Beispiel 5 wurden bei Raumtemperatur mit etwa 100 ml einer 33%-igen Lösung von HBr in Eisessig bis zur Vollständigkeit der Reaktion (DC-Kontrolle) behandelt. Der nach Einengen verbliebene Rückstand wurde mit tert.-Butylmethylether ausgerührt. Ausbeute: 3,15 g. Beispiel 7:

3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl-phosphonsäure-monomethylester

5,0 g (0,013 mol) des Produktes aus Beispiel 5 wurden bei Raumtemperatur in 100 mi Methanoi gelöst, 30 mi 1 N NaOH wurden zugesetzt und 15 Stunden gerührt (DC-Kontrolle). Nach Ansäuern (1 N HCI) wurde mit Dichlormethan extrahiert, mit Wasser und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 3,4 g.

Beispiele 21 und 22 (alternative Synthese):

Essigsäure-1-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester (erythro- bzw. threo-isomer)

2,5 g (0,008 mol) des Produktes aus den Beispielen 19 oder 20 wurden in 100 ml Dichlormethan und 6 ml Pyridin gelöst. Nach Zugabe von 125 mg 4-Dimethylaminopyridin wurde unter Eiskühlung 1,35 ml (0,024 mol) Acetylchlorid, gelöst in 10 ml Dichlormethan, zugetropft, nach Beendigung der Reaktion (DC-Kontrolle) wurde mit Wasser, wässriger Kaliumhydrogensulfatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das verbliebene Öl konnte aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert werden.

Beispiel 33:

(1-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-1-metyl-ethoxy)essigsäureethylester

10,0 g (0,03 mol) des Produktes aus Beispiel 29 wurden, gelöst in 40 ml

absoluten Dimethylformamid, unter Schutzgas und Eiskühlung zu einer Suspension von 1,06 g (0,044 mol) Natriumhydrid in 30 ml absoluten Dimethylformamid getropft. Nach weiteren 30 min ohne Kühlung wurden 10,8 g (0,044 mol) Bromessigsäureethylester, gelöst in 30 ml absoluten Dimethylformamid, zugetropft und weitere 4 Stunden nachgerührt. Der Reaktionsansatz wurde auf Eis gegossen, mit Ethylacetat extrahiert, mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Der ölige Rückstand wurde aus Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 6,8 g.

Beispiel 34:

(1-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-1-metyl-ethoxy)-essigsäure

3,7 g (0,009 mol) des Produktes aus Beispiel 33 wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 2,9 g.

Beispiel 36:

2-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethoxy)-2-methyl-propionsäure

9,5 g (0,023 mol) des Produktes aus Beispiel 35 wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 6,6 g.

Beispiel 37:

N-Methyl-hydroxamoyl-2-((3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethoxy)-2-methylpropionat

4,0 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 36 wurden in Analogie zu einer Literaturvorschrift (EP 0 199 151) mittels Oxalsäurechlorid und N-Methylhydroxylamin derivatisiert. Das Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether kristallisiert. Ausbeute: 2,7 g.

Beispiel 38:

2-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethoxy)-N-(1H-tetrazol-5-yl)-isobutyramid

6,0 g (0,015 mol) des Produktes aus Beispiel 36 wurden in Analogie zu einer Literaturvorschrift (J Org Chem, 34 (1969), 2766-2767) mit 1,7 ml (0,015 mol) Siliciumtetrachlorid und 1,25 g (0,015 mol) 5-Amino-tetrazol in absoluten Pyridin derivatisiert. Das Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 3,9 g.

Beispiel 39:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethoxycarbonyl)-glycinethylester

14,0 g (0,046 mol) des Produktes aus Beispiel 24 wurden in Analogie zu Beispiel 4a) umgesetzt. Das verbleibende Öl wurde durch Chromatographie an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether/Petrolether 1:4 gereinigt. Ausbeute: 16,4 g.

Beispiel 40:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethoxycarbonyl)-glycin 7,1 g (0,06 mol) des Produktes aus Beispiel 39 wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 4,1 g.

Beispiel 41:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylpropoxycarbonyl)-glycinethylester

8,0 g (0,024 mol) des Produktes aus Beispiel 26 wurden in Analogie zu Beispiel 4a) umgesetzt. Das verbleibende Öl wurde durch Kristallisation aus tert.-Butylmethylether/Petrolether gereinigt. Ausbeute: 6,1 g.

Beispiel 42:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylpropoxycarbonyl)-glycin 4,0 g (0,0089 mol) des Produktes aus Beispiel 41 wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 2,8 g.

Beispiel 43:

N-(2-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylethoxycarbonyl)-glycin

6,25 g des Produktes aus Beispiel 25 wurden in Analogie zu Beispiel 4a) umgesetzt. Das verbleibende Produkt wurde in Analogie zu Beispiel 3 verseift, durch Chromatographie an Kieselgel mittels tert.-Butylmethylether und schließlich durch Kristallisation aus tert.-Butylmethylether/Petrolether gereinigt. Ausbeute: 3,8 g.

Beispiel 45:

3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylpropionsäure 4,3 g (0,011 mol) des Produktes aus Beispiel 44 wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 3,0 g.

Beispiel 46:

3-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-N-(1H-tetrazol-5-yl)-propionsäureamid

7,0 g (0,02 mol) des Produktes aus Beispiel 45 wurden in Analogie zu Beispiel 38 mittels Siliciumtetrachlorid und 5-Amino-tetrazol in absoluten Pyridin derivatisiert. Das Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 6,5 g.

Beispiel 47:

3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl-acrylsäure a) Swern-Oxidation zum Aldehyd

25,4 g (0,2 mol) Oxalylchlorid wurden in 250 ml absolutem Dichlormethan unter Schutzgas bei -60°C vorgelegt und anschließend wurden 31,2 ml (0,44 mol) Dimethylsulfoxid, gelöst in 20 ml absolutem Dichlormethan, zugetropft. Nach 30 min wurden 30,3 g (0,1 mol) des Produktes aus Beispiel 24, gelöst in 200 ml absoluten Dichlormethan/20 ml Dimethylformamid, bei -50°C in 45 min zugetropft und 20 min nachgerührt. Nach Zugabe von 55,6 ml (0,4 mol) Triethylamin wurde die Kühlung entfernt, 1 Stunde bei Raumtemperatur nachgerührt, mit Wasser, verdünnter wässriger Zitronensäure und NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das verbleibende Öl wurde durch Chromatographie an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether/Petrolether 1:9 gereinigt und aus

Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 16,4 g.

b) Olefinierung

0,77 g (0,032 mol) Natriumhydrid wurden in 40 ml absoluten Tetrahydrofuran unter Schutzgas bei 0°C vorgelegt, 5,05 g (0,024 mol) Diethylphosphonoessigsäuremethylester, gelöst in 50 ml absoluten Tetrahydrofuran, wurden zugetropft, die entstandene Suspension wurde bei 0°C 1 Stunde nachgerührt, dann wurden 4,8 g (0,016 mol) des Produktes von Beispiel 47a), gelöst in 50 ml absolutem Tetrahydrofuran zugetropft, weitere 2 Stunden nachgerührt, in Eiswasser gegossen, mehrfach mit Dichlormethan extrahiert, mit Wasser gewaschen getrocknet und eingeengt. Das Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 4,2 g.

c) Verseifung

3,7 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 47b) wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 3,3 g.

Beispiel 49:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-trifluormethansulfonamid

3,6 g (0,012 mol) der Basenform des Produktes aus Beispiel 48 wurden, gelöst in 50 ml absolutem Dichlormethan unter Eiskühlung vorgelegt, 3,95 g (0,014 mol) Trifluormethansulfonsäureanhydrid und anschließend 2,2 ml (0,017 mol) N-Ethylmorpholin wurden zugesetzt, über Nacht wurde nachgerührt, mit Wasser, verdünnter wässriger Zitronensäure und NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das verbleibende Öl wurde durch Chromatographie an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether/Petrolether 3:1 gereinigt und aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 2,1 g.

Beispiel 50:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-oxalamsäureethylester

9,1 g (0,03 mol) der Basenform des Produktes aus Beispiel 48 wurden in absolutem Tetrahydrofuran unter Eiskühlung mit 3,9 ml (0,035 mol) Chlor-

formylameisensäureethylester und 9,7 ml (0,07 mol) Triethylamin in Analogie zu einer Literaturvorschrift (J Med Chem, 34 (1991), 600) acyliert. Nach Zugabe von Eiswasser, und Extraktion mit Ethylacetat wurde mit Wasser, verdünnter wässriger Zitronensäure und NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das verbleibende Öl wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 9,1 g.

Beispiel 51:

N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-oxalamsäure 5,0 g (0,012 mol) des Produktes aus Beispiel 50 wurden in Analogie zu Beispiel 4b) verseift. Das ölig anfallende Produkt wurde durch Extraktion mit Dichlormethan, Waschen mit Wasser und NaCl-Lösung, Trocknen und Einengen isoliert. Das verbleibende amorphe Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 3,4 g.

Beispiel 52:

5-Methyl-isoxazol-4-carbonsäure-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-amid

5,0 g (0,0165 mol) der Basenform des Produktes aus Beispiel 48 wurden in 80 ml absolutem Tetrahydrofuran unter Eiskühlung zusammen mit 2,2 ml (0,017 mol) N-Ethylmorpholin vorgelegt, 2,5 g (0,017 mol) 5-Methyl-isoxazol-3-yl-carbonsäurechlorid, gelöst in 10 ml Tetrahydrofuran, wurden zugetropft und es wurde 5 Stunden bei Raumtemperatur nachgerührt. Nach Zugabe von Eiswasser und Extraktion mit Dichlormethan wurde mit Wasser, verdünnter wässriger Zitronensäure und NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das erhaltene Öl wurde durch Chromatographie an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether/Petrolether 1:1 gereinigt und aus Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 4,9 g.

Beispiel 53:

- 2-Cyano-3-hydrcxy-but-2-en-carbonsäure-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-amid
- 4,0 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 52 wurden in 50 ml absolutem

Tetrahydrofuran gelöst, unter Eiskühlung wurden 20 ml 1 N NaOH zugesetzt, nach Beendigung der Reaktion (DC-Kontrolle) wurde mit 22 ml 1N HCl angesäuert, mit Dichlormethan extrahiert, gewaschen, getrocknet und eingeengt. Der verbleibende Rückstand wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 3,3 g.

Beispiel 54:

(3-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-ureido)-essigsäureethylester

14,2 g (0,047 mol) der Basenform des Produktes aus Beispiel 48 wurden in Substanz mit 6,5 g (0,05 mol) Ethylisocyanoacetat unter Rühren auf 50-60°C erwärmt. Nach Beendigung der Reaktion (DC-Kontrolle) wurde eingeengt und aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 11,3 g.

Beispiel 55:

L-Phenylalanyl-N-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-amid-Hydrochlorid

a) Acylierung mit N-tert.-Butoxycarbonyl-phenylalanin

5,3 g (0,02 mol) N-tert.-Butoxycarbonyl-phenylalanin wurden in 100 ml wasserfreiem Tetrahydrofuran gelöst, 4,5 g (0,022 mol) Dicyclohexylcarbodiimid und 3,1 g (0,02 mol) 1-Hydroxybenzotriazol-Hydrat wurden zugesetzt und etwa 45 min ge-rührt. Der ausgefallene Harnstoff wurde abfiltriert. Nach Zugabe von 2,3 ml (0,018 mmol) N-Ethylmorpholin wurden 6,25 g (0,015 mol) des Produktes aus Beispiel 48, gelöst in 50 ml Tetrahydrofuran, zugetropft. Nach weiteren 4 h wurde durch Zugabe von Ethylacetat, Waschen mit 0,1 N HCl und gesättigter NaCl-Lösung, Trocknen und Einengen aufgearbeitet. Das Rohprodukt wurde durch Chromatographie an Kieselgel (tert.-Butylmethylether) weiter gereinigt. Ausbeute: 8,9 g des N-tert,-Butoxycarbonyl-geschützten Produktes als Öl. b) Abspaltung der Schutzgruppe

Die Abspaltung der Schutzgruppe und Überführung in das Hydrochlorid erfolgte durch Behandeln mit Trifluoressigsäure (25 ml) in Dichlormethan (150 ml),

Einengen und mehrfaches Eindampfen nach Zugabe von etherischer Salzsäure, danach Ausrühren mit Petrolether. Ausbeute: 6,3 g an amorphem Hydrochlorid.

Beispiel 56:

(3-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-ylmethyl)-ureido)-essigsäure

6,5 g (0,015 mol) des Produktes aus Beispiel 54 wurden in Analogie zu Beispiel 3 verseift. Ausbeute: 5,7 g

Beispiel 57:

2-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-vinyl-phosphonsäurediethylester

Die Reaktion wurde, ausgehend von 6,4 g (0,021 mol) des Produktes aus Beispiel 47a), 6,25 ml (0,025 mol) Tetraethylmethylendiphosphonat und 9,6 ml (0,024 mol) einer 2,5 m Butyllithiumlösung in Anlehnung an eine Literaturvorschrift (J Med Chem, 32 (1989), 2171) in absolutem Tetrahydrofuran durchgeführt. Das Reaktionsgemisch wurde nach Beendigung der Reaktion in Eiswasser gegossen, mehrfach mit Dichlormethan extrahiert, mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 7,9 g.

Beispiel 58:

2-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-vinyl-phosphonsäure 4,0 g (0,009 mol) des Produktes aus Beispiel 57 wurden in 300 ml absolutem Dichlormethan unter Schutzgas bei Raumtemperatur mit 3,9 ml (0,03 mol) Trimethylbromsilan bis zur Vollständigkeit der Reaktion gerührt (DC-Kontrolle). Nach Zugabe von 0,5 ml Wasser wurde eingeengt, mehrfach in Methanol aufgenommen und unter vermindertem Druck eingeengt. Das Öl wurde mit tert.-Butylmethylether gerührt, bis ein kristalliner Rückstand verblieb. Ausbeute: 3,0 g.

Beispiel 59:

3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-5-acetyl-isoxazol
5,0 g (0,016 mol) des Produktes aus Beispiel 28 wurden in Analogie zu Beispiel
47a) einer Swern-Oxidation unterzogen. Ausbeute: 3,88 g.

Beispiel 60:

3-(4-Pyridyl)-5-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin

a) 2,6-di-tert.-butyl-4-vinylphenol

Die Synthese des Olefins ist bekannt: (P. Grosso, O. Vogl: J. Macromol. Sci.-Chem., A23 (1986), 1041-1056).

- b) Hydroxamoylchlorid als Nitriloxid-Vorstufe
- 4-Pyridylhydroxamoylchlorid-hydrochlorid wurde in Analogie zu einer Literaturvorschrift (Bull Soc Chim France (1962), 2215) durch Chlorierung von Pyridin-4carbaldoxim hergestellt.
- c) Cycloaddition

11,6 g (0,05 mol) des Produktes von a) und 9,7 g (0,05 mol) des Produktes von Beispiel 60b) wurden in 500 ml Dichlormethan vorgelegt, dann wurde in 6 Stunden eine Lösung von 20,9 ml (0,15 mol) Triethylamin in 200 ml Dichlormethan zugetropft. Die Aufarbeitung erfolgte wie in Beispiel 1. Ausbeute: 13,1 g.

Beispiel 61:

3-(2-Thiazolyl)-5-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin
5 g (0,039 mol) 2-Thiazolyl-carbaldoxim (Herstellung: A. Dondoni, Synthesis
(1987), 998-1001) wurden wie in Beispiel 1 beschrieben, mittels tert.-Butylhypochlorit in Dichlormethan/Dimethylformamid (1:1) chloriert, dann wurden
16,3 g (0,07 mol) des Olefines aus Beispiel 60a) zugegeben und gemäß Beispiel
1 cycloaddiert. Das verbleibende Öl wurde durch Chromatographie an Kieselgel
mit tert.-Butylmethylether/Petrolether 1:2 gereinigt und aus Methanol/wenig
Wasser kristallisiert. Ausbeute: 6,4 g.

Beispiel 62:

- 3-Carboxy-5-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin
- a) Hydroxamoylchlorid als Nitriloxid-Vorstufe Chloroxyiminoessigsäureethylester wurde, aus Glycinethylester nach einer Literaturvorschrift (G S Skinner, J Am Chem Soc, 46 (1924), 731) hergestellt.
- b) Cycloaddition mit Ethoxycarbonylnitriloxid
- 4,55 g (0,03 mol) des Produktes aus Beispiel 62a), gelöst in 80 ml Dichlormethan, wurden in 6 Stunden zu einer Lösung von 4,65 g (0,02 mol) des Olefins aus Beispiel 60a) und 5,6 ml (0,04 mol) Triethylamin in 100 ml Dichlormethan getropft. Die Aufarbeitung erfolgte gemäß Beispiel 1. Ausbeute: 4,8 g.
- c) Verseifung des Ethylesters

Die Verseifung und Aufarbeitung erfolgte in Analogie zu Beispiel 3. Es wurde 3,55 g kristalline Carbonsäure aus 6,0 g (0,017 mol) des Produktes aus Beispiel 62b) erhalten.

Für den Cycloadditionsschritt der nachfolgenden Beispiele 63 und 65 wurden Nitrobuttersäurebausteine in einer Variante der Methode von Mukaiyama (J Am Chem Soc, 82 (1960), 5339-5342) mittels Isocyanaten dehydratisiert. Der Syntheseweg, ausgehend von Acrylsäurederivaten und Nitromethan ist stellvertretend für die nicht kommerziell erhältlichen Derivate im folgenden für den Nitrobuttersäure-tert.-butylester beschrieben. Durch Verwendung entsprechend substituierter Vinylphosphonsäure- und Virylphosphinsäureester ist diese Methode auch auf 4-Nitropropylphosphinsäurederivate und -phosphonsäurederivate übertragbar.

Beispiel 63:

5-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-3-ylpropionsäure

a) Nitrobuttersäure-tert.-butylester

537 ml (3,7 mol) Acrylsäure-tert.-butylester wurden bei einer Badtemperatur von 70 °C zu einer vorgelegten Lösung aus 2,0 l Nitromethan und 7 ml 1,8-Diazabicyclo-[5.4.0]undec-7-en (DBU) getropft, wobei man den durch Spuren an

Acrylsäure möglicherweise abfallenden pH-Wert durch Zugabe entsprechender Mengen an DBU konstant hielt. Nach Abklingen der exothermen Reaktion (Temperaturanstieg bis 90 °C) ließ man 60 min abkühlen, wusch mehrmals mit verdünnter wässriger Salzsäure und Wasser, trocknete, und engte unter vermindertem Druck ein, wobei 660 g eines rötlichbraunen Öles verblieben, das durch Destillation weiter gereinigt wurde (Kp5: 90 °C).

Auf gleichem Weg wurden die nachfolgenden Nitroverbindungen hergestellt:
3-Nitropropyl-phosphonsäuredimethylester und -diethylester (ausgehend von Vinylphosphonsäureestern)
3-Nitropropyl-P-Methyl-phosphinsäureethylester (ausgehend von Vinyl-P-methyl-

b) Cycloaddition

phosphinsäureethylester).

7,0 g (0,03 mol) des Olefins aus Beispiel 60a) wurden mit 0,5 ml Triethylamin und 6,4 g (0,04 mol) Phenylendiisocyanat in 80 ml Toluol bei 50 °C vorgelegt.
7,6 g (0,04 mol) des unter a) beschriebenen 4-Nitrobuttersäure-tert.-butylester mit 0,2 ml Triethylamin wurden in 80 ml Toluol gelöst und in 5 Stunden zugetropft. Es wurde über Nacht bei Raumtemperatur gerührt, ausgefallener Harnstoff abgesaugt und mit Dichlormethan gewaschen. Nach dem Einengen verblieb ein öliges Rohprodukt, das durch Chromatographie an Kieselgel (Laufmittel: Petrolether/tert.-Butylmethylether-Gemisch) weiter gereinigt wurde.

c) Abspaltung der Carboxyl-Schutzgruppe

5 g (0,012 mol) des Produktes von b) wurden in 80 ml Dichlormethan bei Raumtemperatur mit 20 ml Trifluoressigsäure bis zur Beendingung der Reaktion (etwa 3 Stunden) behandelt. Nach Einengen wurde mit tert.-Butylmethylether ausgerührt, wobei 3,6 g eines kristallinen Produktes erhalten wurden.

Beispiel 64:

5-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl)-phenyl-2-isoxazolin-3-propionsäure-N-(1H-tetrazol-5-yl)-amid

5,0 g (0,15 mol) des Produktes aus Beispiel 63 wurden gemäß Beispiel 38 mit Siliciumtetrachlorid und 5-Aminotetrazol in absoluten Pyridin derivatisiert. Das Produkt wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert.

Ausbeute: 3,5 g.

Beispiel 65:

(2-(5-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-3-yl)-ethyl)-methyl-phosphinsäure

Die Cycloaddition erfolgte ausgehend von 3-Nitropropyl-P-Methylphosphinsäureethylester gemäß Beispiel 63. Die Spaltung der Phosphinestergruppe wurde gemäß Beispiel 7 alkalisch durchgeführt.

Beispiel 70:

L-Phenylalanin-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid

- a) Acylierung mit N-tert.-Butoxycarbonyl-phenylalanin
- 2,65 g (0,01 mol) N-tert.-Butoxycarbonyl-phenylalanin wurden in 50 ml wasserfreiem Tetrahydrofuran gelöst, dann wurden 1,53 g (0,01 mol) 1-Hydroxybenzotriazol-Hydrat und 2,27 g (0,011 mol) Dicyclohexylcarbodiimid zugesetzt und etwa 45 min gerührt. Nach Zugabe von 0,12 g 4-Dimethylaminopyridin wurden 3,17 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 28, gelöst in 25 ml Tetrahydrofuran, zugetropft. Nach weiteren 2 h wurde wie folgt aufgearbeitet: Zugabe von Ethylacetat, Waschen mit 0,1 N NaOH, 0,1 N HCl und gesättigter NaCl-Lösung, Trocknen und Einengen. Das Rohprodukt wurde durch Chromato-graphie an Kieselgel (Petrolether/tert.-Butylmethylether 5:1) weiter gereinigt. Ausbeute: 3,15 g des N-tert.-Butoxycarbonyl-geschützten Produktes.

b) Abspaltung der Schutzgruppe

Die Abspaltung der Schutzgruppe und Überführung in das Hydrochlorid erfolgte durch Behandeln mit Trifluoressigsäure (10 ml) in Dichlormethan (50 ml), Einengen und mehrfaches Eindampfen nach Zugabe von etherischer HCl, danach Ausrühren mit tert.-Butylmethylether/Petrolether. Ausbeute: 2,2 g.

Beispiele 71 und 72

L-Phenylalanin-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid

- a) Abspaltung der Schutzgruppe
- 3,0 g des Produktes aus Beispiel 70a) wurden mit Trifluoressigsäre behandelt (analog zu Beispiel 70b). Ausbeute: 2,8 g an Rohprodukt.
- b) Trennung der isomeren

Das Rohprodukt wurde durch mehrfache Chromatographie an Kieselgel mit Dichlormethan/tert.-Butylmethylether 1:10 unter Zusatz von 1% Triethylamin in die Diastereomeren aufgetrennt. Ausbeute: jeweils 0,7 - 0,8 g öliges Produkt, im folgenden mit Isomer A (höherer Rf-Wert) und B (geringerer Rf-Wert) bezeichnet. Die durch HPLC bestimmte Reinheit betrug jeweils mehr als 95 %. Die Überführung ins Hydrochlorid erfolgte für beide Isomere, wie in Beispiel 70b) beschrieben. Die beiden Isomeren konnten jeweils aus Dichlormethan/tert.-Butylmethylether kristallisiert werden.

Beispiel 71 (Isomer A): $[a]^{D}_{20} = +56,1^{\circ} (c=1 \text{ in Ethanol})$ Beispiel 72 (Isomer B): $[a]^{D}_{20} = -30,8^{\circ} (c=1 \text{ in Ethanol})$

Beispiel 73:

L-Phenylalanin-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid

a) Acylierung mit N-tert.-Butoxycarbonyl-phenylalanin Die Synthese erfolgte ausgehend von 3,2 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 19 (rac. erythro-Isomer) gemäß Beispiel 70a).

Ausbeute: 3,5 g des N-tert.-Butoxycarbonyl-geschützten Produktes.

b) Abspaltung der Schutzgruppe

Die Spaltung der Schutzgruppe wurde analog zu Beispiel 70b) durchgeführt.

Ausbeute: 2,6 g des Isomerengemisches (bedingt durch den Einsatz racemischen Isoxazolins).

Beispiele 74 und 75:

L-Phenylalanin-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazolin-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid

- a) Trennung der Isomeren
- 2,5 g des Produktes aus Beispiel 73a) wurden durch mehrfache Chromatographie an Kieseigel mit Petrolether/tert.-Butylmethylether 5:1 in die Diastereomeren aufgetrennt. Ausbeute: jeweils 0,6 0,7 g öliges Produkt, im folgenden mit Isomer A (höherer Rf-Wert) und B (geringerer Rf-Wert) bezeichnet. Die durch HPLC bestimmte Reinheit betrug jeweils mehr als 95 %.
- b) Abspaltung der Schutzgruppe

Die Abspaltung der Schutzgruppe und die Überführung ins Hydrochlorid erfolgte für beide Isomere, wie in Beisp. 70b) beschrieben.

Beispiel 74 (Isomer A): $[a]_{20}^{D} = +31.6^{\circ} (c=1 \text{ in Ethanol})$ Beispiel 75 (Isomer B): $[a]_{20}^{D} = -59.7^{\circ} (c=1 \text{ in Ethanol})$

Beispiel 76:

Glycin-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid

Die Synthese erfolgte ausgehend von 2,1 g (0,012 mol) N-BOC-Glycin und 3,2 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 28 gemäß Beispiel 70. Nach Abspaltung der Schutzgruppe und Überführung ins Hydrochlorid wurde aus tert.-Butyl-methylether/Petrolether ein amorphes Festprodukt erhalten.

Ausbeute: 2,6 g

Beispiel 77:

Glycin-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid

Die Synthese erfolgte ausgehend von 2,1 g (0,012 mol) N-BOC-Glycin und 3,2 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 19 (rac. erythro-Isomer) gemäß Beispiel

70. Nach Abspaltung der Schutzgruppe und Überführung ins Hydrochlorid wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether ein amorphes Festprodukt erhalten. Ausbeute: 2,3 g.

Beispiel 81:

Hexadecansäure-1-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester (erythro-isomer)

3.2 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 19 wurden in 60 ml Tetrahydrofuran gelöst. Nach Zugabe von 125 mg 4-Dimethylaminopyridin und 3,05 ml
(0,024 mol) N-Ethylmorpholin wurde unter Eiskühlung 5,5 g (0,02 mol) Hexadecansäurechlorid, gelöst in 30 ml Tetrahydrofuran zugetropft, und nach
Beendigung der Reaktion (DC-Kontrolle) mit Wasser, wässriger Kaliumhydrogensulfatlösung und Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das verbliebene
Öl wurde durch Chromatographie an Kieselgel mit Petrolether/tert.-Butylmethylether gereinigt. Ausbeute: 1.9 g

Beispiel 82:

Di-O-acetyl-L-Weinsäure-N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-methyl-amid

4,2 g (0,01 mol) des Produktes aus Beispiel 48 wurden zusammen mit 0,12 g 4-Dimethylaminopyridin und 4,5 ml (0,035 mol) N-Ethylmorpholin in 250 ml Tetrahydrofuran vorgelegt und 3,3 g (0,015 mol) (+)-Di-O-acetyl-L-weinsäure-anhydrid, gelöst in 60 ml Tetrahydrofuran, wurden in 0,5 Stunden bei Raumtemperatur unter Rühren zugetropft. Nach weiteren 4 h bei Raumtemperatur wurden 50 ml 1N HCl, 500 ml Wasser und 500 ml Ethylacetat zugesetzt, nach Phasentrennung mit Wasser und gesättigter NaCl-Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wurde an Kieselgel mit tert.-Butylmethylether chromatographiert und anschließend aus tert.-Butylmethylether/ Petrolether kristallisiert. Ausbeute: 4,9 g: [a]^D₂₀ = -1,4° (c=1 in Ethanol)

Beispiel 83:

L-Weinsäure-N-(3-(4-Hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-isoxazol-5-yl)-methyl-amid

1,56 g (0,03 mol) des Produktes aus Beispiel 82 wurden in 200 ml Methanol gelöst und 0,84 g (0,06 mol) fein gemahlenes Kaliumcarbonat zugesetzt. Es wurde über Nacht gerührt, mit wässr. Zitronensäure angesäuert und mit Ethylacetat mehrfach extrahiert. Das nach Trocknen und Eindampfen verbleibende Öl wurde kristallisiert.

Ausbeute: 1,25 g: $[a]_0^{20} = +21,5^{\circ}$ (c=1 in Ethanol)

Beispiel 84:

3-Oxo-buttersäure-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester

1,6 g des Produktes aus Beispiel 19 wurden zusammen mit ca. 15 mg
4-Dimethylaminopyridin in 80 ml abs. Tetrahydrofuran unter Eiskühlung gelöst
und tropfenweise 0,46 ml (0,006 mol) Diketen, gelöst in 15 ml Tetrahydrofuran
zugesetzt. Nach 1 h wurde das Eisbad entfernt und über Nacht bei
Raumtemperatur gerührt. Nach Einengen wurde der Rückstand mit
Wasser/Ethylacetat aufgenommen, die organische Phase getrocknet und
eingeengt. Danach wurde aus tert.-Butylmethylether/Petrolether kristallisiert.

Ausbeute: 1,05 g hellgelber Kristalle

Beispiel 85:

Phosphorsaure-diphenyl-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester

3,2 g (0,01 mol) des Produktes aus Beisp.19 wurden zusammen mit 0,12 g 4-Dimethylaminopyridin und 1,4 ml (11 mmol) N-Ethylmorpholin in 60 ml abs. Tetrahydrofuran gelöst, und bei Raumtemp. wurden 2,95 g (11 mmol) Phosphorsäurediphenylesterchlorid, gelöst in 10 ml Tethrahydrofuran zugetropft. Nach 4 h wurde mit wässr. Zitronensäure und Ethylacetat versetzt, die org. Phase getrocknet, eingeengt und der Rückstand kristallisiert.

Ausbeute: 4,7 g kristallines Produkt

Beispiel 86 und 87

4-(4-Morpholino).methyl-benzoesäure-1 -(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-

2-isoxazolin-5-yl)-ethylester-Hydrochlorid,

86: erythro und 87: threo-Isomer

a) 4-Chlormethyl-benzoyl-but-3-en-2-yl-ester

7,2 g (0,1 mol) rac. 1-Buten-3-ol werden zusammen mit 20,5 g (0,108 mol) 4-Chlormethyl-benzoylchlorid, 14 g (0,11 mol) N-Ethylmorpholin und 1,2 g 4-Dimethylaminopyridin in 200 ml abs. Tetrahydrofuran für 24 h gerührt. Nach Zugabe von Dichlormethan und wässr. Zitronensäure wurden die Phasen

wurde mit Petrolether digeriert und von geringen Anteilen eines ausgefallenen Feststoffes abfiltriert. Das Produkt konnte nach Einengen als Öl isoliert werden.

getrennt, die org. Phase mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Es

.

b) Die Umsetzung erfolgte analog zu Beispiel 1), ausgehend von 7,5 g (0,03 mol) Aldoxim und 7,6 g (0,034 mol) des Produktes aus Beispiel 86a). Das zunächst ölig anfallende Rohprodukt wurde durch Chromatografie an Kieselgel (Petrolether/Ethylacetat 9:1) weiter gereinigt.

Ausbeute:3,7 g an rac. erythro/threo-lsomerengemisch

- c) Umsetzung mit Morpholin
- 3,6 g (7,6 mmol) des aus b) angefallenen Produktes wurden in Aceton gelöst,
- 1,3 ml (0,015 mol) Morpholin und 0,27 g (1,6 mmol) Kaliumjodid zugesetzt und
- 2 Tage bei Raumtemp. gerührt. Nach Einengen wurde mit Wasser/Ethylacetat aufgenommen, die organische Phase mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Es verblieben 4 g des Produktes als Diastereomerengemisch (Isomerenverhältnis ca. 60:40).

d) Isomerentrennung

Das Rohprodukt aus c) wurde in ca. 200 ml tert.-Butylmethylether gelöst, und mit 8 ml einer 5-molaren ethanolischen Salzsäure, sowie ca. 30 ml Dichlormethan versetzt. Das ausgefallene Hydrochlorid wurde isoliert, und aus Isopropanol umkristallisiert, wobei das erythro-Diastereoisomer zunächst

auskristallisierte und durch weitere Kristallisationen aus Isopropanol bis zu einem Diastereoisornerenverhältnis >95:5 angereichert werden konnte.

Ausbeute: 0,75 g.

Aus den gesammelten Mutterlaugen konnte ebenfalls durch mehrfache Kristallisation das threo-Diastereoisomer isoliert werden.

Beispiel 88:

a) Acylierung mit N,O-Di-tert.-Butoxycarbonyl-L-tyrosin

7,6 g (0,02 mol) N,O-Di-tert.-Butoxycarbonyl-L-tyrosin wurden in 100 ml wasserfreiem Tetrahydrofuran gelöst, 2,7 g (0,02 mol) 1 -Hydroxybenzotriazol und 4,5 g (0,022 mol) Dicyclohexylcarbodiimid zugesetzt, ca. 45 min nachgerührt, und vom ausgefallenen Harnstoff abfiltriert. Nach Zugabe von 2,3 ml (0,018 mol) N-Ethylmorpholin und 0,24 g (0,002 mol) Dimethylaminopyridin wurden 4,8 g (0,015 mol) des Produktes aus Beispiel 19, gelöst in 80 ml Tetrahydrofuran, zugetropft. Nach 24 h Rühren bei Raumtemperatur wurde durch Zugabe von Ethylacetat, Waschen mit 0,1 N NaOH und 0,1 N HCl und gesättigter NaCl-Lösung, Trocknen und Einengen aufgearbeitet. Das Rohprodukt wurde durch Chromatografie an Kieselgel (tert.-Butylmethylether/Petrolether) weiter gereinigt.

Ausbeute: 10,5 g des N-tert,-Butoxycarbonyl-geschützten Produktes als Öl.

b) Abspaltung der Schutzgruppe

Die Abspaltung der Schutzgruppe erfolgte analog zu Beispiel 70b). Nach Freisetzuung der Base wurde durch Chromatografie an Kieselgel (tert.-Butylmethylether/Dichlormethan/Methanol 10:9:1) weiter gereinigt.

Ausbeute: 1,6 g eines amorphen Feststoffes

Beispiel 89:

3-(3,5-Di-tert.-butyl-4-hydroxy-phenyl)-5-(1,2-dihydroxy-ethyl)-2-isoxazolin rac. erythro-Isomer

2,9 g des Produktes aus Beisp. 16 wurden in 50 ml Dioxan und 10 ml Wasser gelöst, 0,75 ml 70%-ige wässr. Perchlorsäure zugesetzt und 18 h bei Raumtemp. gerührt. Nach Zugabe von 20 ml wässr. 5%-iger Natriumcarbonat. Lösung und 150 ml Wasser wurde mehrfach mit Ethylacetat extrahiert, die organische Phase gewaschen, getrocknet und eingeengt. Das Produkt konnte durch Kristallisation aus tert.-Butylmethylether/Petrolether in reiner Form erhalten werden.

Ausbeute: 1,3 g

Beispiel 90

3-(3,5-Di-tert.-butyl-4-hydroxy-phenyl)-5-(1,2-dihydroxy-ethyl)-2-isoxazolin rac. threo-isomer

Die Durchführung erfolgte analog zu Beisp. 89 ausgehend von 2,4 g Produktes aus Beisp. 17.

Ausbeute: 1,25 g an kristallinem Produkt.

Beispiel 91

4-(4-Methyl-piperazin-1-yl-methyl-benzoesäure-1-(3-(4-hydroxy-3,5-di-tert.-butyl-phenyl)-2-isoxazolin-5-yl)-ethylester Dihydrobromid erythro-Isomer

Die Durchführung erfolgte analog zu Beisp. 86. Eine Anreicherung der Diastereoisomeren wurde auf Stufe b) durch fraktionierte Kristallisation durchgeführt. Im Schritt c) wurde N-Methyl-piperazin anstelle von Morpholin verwendet. Nach Fällung der Hydrobromide betrug die Isomerenanreicherung auf Stufe d) > 95 %.

Ausbeute: 1,9 g an eryhtro-Produkt, ausgehend von 4,7 g der Stufe b).

Tab. 1

			,	
Beispiel	Struktur	Solvens	¹ H-NMR	Schmp. (°C)
1	но	CDCI3	1.45 (s, 18H) 2.05 (tb, 1H) 3.16-3.45 (m, 2H)	132-135
	- 		3.55-3.95 (m, 2H)	
	' ~ >		4.83 (m, 1H)	
	N-Ö		5.49 (s, 1H) 7.5 (s, 2H)	
			1.26 (t, 3H)	
	\	CDCI3	1.43-1-46 (sb, 24 H)	86-88
2	но	CDCB	3.3-3.68 (m, 4H)	
	+-2~ -		4.18 (q, 2H)	
	N-0 0		4.86 (m, 1H)	
	/~ 0′		5.49 (s, 1H)	
	·		7.52 (s, 2H)	
			1.46 (s, 18H)	183-186
3	но. 🗡	CDCI3	1.48 u.1.50 (jew. s, 3H)	103-100
			3.15-3.52 (m, 2H)	
	tier -		3.61 (d, 2H)	
	N-0 -0		4.89 (m, 1H)	
•	НО		5.50 (s, 1H)	
			7.50 (s, 2H)	
			1.39 (s, 18H)	124-132
4	, HO	CDCI3	3.05-3.70 (m, 4H)	
	9 NH		3.95-4.19 (m, 2H)	
	No You		4.82 (m, 1H)	
	но но		7.40 (8, 2H)	
			7.58 (tb, 1H)	
			1.45 (s, 18H) 3.58-3.78 (m, 2H)	196
5	НО	CDCB	3.82-3.95 (2d, je 3H)	
			4.88 (m, 1H)	
	N-0 0-CH,		5.52 (sb, 2H)	
1	N-D D-OIS		7.50 (s, 2H)	
l	J	<u> </u>	L	I

6 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.25-3.85 (m, 2H) 4.62 (m, 1H) 7.39 (s, 2H) 11.0 (sb, 2H) 1		 		1	
6 HO DMSO-d6 3.25-3.85 (m, 2H) 4.62 (m, 1H) 7.39 (s, 2H) 11.0 (sb, 2H) 7 HO DMSO-d6 3.25-3.95 (m, 5H, Incl d, 3H bel 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 8 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 9 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.65 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 7.30-7.65 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H) 7.44 (sb, 1H) 7.44 (sb, 1H)	1	. /		1	214
7.39 (s, 2H) 11.0 (sb, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.25-3.95 (m, 5H, incl d, 3H bel 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.25-3.95 (m, 5H, incl d, 3H bel 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.40-7.55 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.28-3.44 u, 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H) 7.44 (sb, 1H)	6	но, 🗡	DMSO-d6		
11.0 (sb, 2H) 11.0 (sb, 2H) 11.0 (sb, 2H) 11.39 (s, 18H) 3.25-3.95 (m, 5H, incl d, 3H bel 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 121-125 139 (s, 18H) 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 10 10 10 10 10 10 10 10 10 1	1			1	(Zers.)
The policy of th		HO-G-OH		7.39 (s, 2H)	l
7 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.25-3.95 (m, 5H, Incl d, 3H bel 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 121-125 13.94 (s, 18H) 121-125 14.95 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 121-125 14.95 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 1.39 (s, 18		N-0 рн		11.0 (sb, 2H)	<u> </u>
7 HO DMSO-d6 3.25-3.95 (m, 5H, Incl d, 3H bel 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 1.39 (s, 18H) 8.57 (m, 1H) 7.30 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 7.82 (m, 1H) 7.82 (m, 1H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 8.57 (m, 2H) 8.58 262 8.340 3.75 (m, 2H) 8.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)					
7 HO DMSO-d6 3.25-3.95 (m, 5H, Incl d, 3H bei 3.65) 4.76 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.65 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H) 1.40 (sb, 1H) 1.58-262		,		1.39 (s, 18H)	102 100
8 HD DMSO-d6 S.72 (m, 1H) 1.39 (s, 18H)	7	но 🗸	DMSO-d6	3.25-3.95 (m, 5H, Incl d,	103-100
8 HO N=O OCH _s 7.40 (s, 2H) 7.48 (sb, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H)		· _ `	ļ ·	3H bei 3.65)	(Zers.)
8 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 121-125 B HO DMSO-d6 5.70 (m, 1H) 7.13 (m, 1H) 7.13 (m, 1H) 7.140-7.58 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u, 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (s, b, 1H) 7.44 (s, b, 1H)			1	4.76 (m, 1H)	1
8 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 121-125 B HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.13 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) B HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H) 7.44 (sb, 1H)				7.40 (s, 2H)	
8 HO DMSO-d6 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.13 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.65 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H)		N-0 CH		7.48 (sb, 1H)	
8 HO DMSO-d6 3.34-3.86 (m, 2H) 5.70 (m, 1H) 7.13 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H) 258-262				1 30 /s 1840	
5.70 (m, 1H) 7.13 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.89 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H) DMSO-d6 1.79-180 258-262		🗸	01100 46		121-125
7.13 (m, 1H) 7.40-7.58 (m, 4H) DMSO-d6 DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (a,2H) 7.44 (ab, 1H)	8	HO	DW20-99		
7.40-7.58 (m, 4H) 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H)				• •	
9 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)					
9 HO DMSO-d6 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)		N-0		7.40-7.00 (111, 47.1)	
DMSO-d6 3.59-3.94 (m, 2H) 5.72 (m, 1H) 7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H) 7.44 (,		1.39 (s, 18H)	140 150
7.30-7.55 (m, 5H) 7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 10 HO DMSO-d6 DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 9.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 1.39 (s, 18H) 258-262 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H)	9	но, 🗡	DMSO-d6	3.59-3.94 (m, 2H)	143-130
7.82 (m, 1H) 8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 258-262 NHL DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)	1			5.72 (m, 1H)	'
8.57 (m, 1H) 1.39 (s, 18H) 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)				7.30-7.55 (m, 5H)	
10 HO DMSO-d6 1.39 (s, 18H) 1.79-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 179-180 1.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.41 (s, 2H) 7.44 (sb, 1H)		N-0		7.82 (m, 1H)	
10 HO DMSO-d6 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)		•		8.57 (m, 1H)	
10 HO DMSO-d6 3.29-3.44 u. 3.82-4.0 (jew. m, 1H) 5.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)		,		1.39 (s, 18H)	170 400
11 DMSO-d6 S.73 (m, 1H) 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)	10	но, 🗡	DMSO-d6	3.29-3.44 u. 3.82-4.0	1/5-100
7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 11 DMSO-d6 NH. DMSO-d6 7.35-7.47 (m, 5H) 8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)				(jew. m, 1H)	
8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)				5.73 (m, 1H)	l
8.57 (m, 2H) 1.39 (s, 18H) 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)		N-0		7.35-7.47 (m, 5H)	į
11 DMSO-d6 3.40-3.75 (m, 2H) 4.99 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)				8.57 (m, 2H)	
11 DMSO-d6 3.40-3.75 (m, 2H) 4.89 (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)				1.39 (s, 18H)	050 000
HO (m, 1H) 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)	11		DMSO-d6	3.40-3.75 (m, 2H)	255-262
NH. 7.41 (s,2H) 7.44 (sb, 1H)		но. 🗼 🔒		4.99 (m, 1H)	
NH ₂ 7.44 (sb, 1H)				7.41 (s,2H)	1
		NH.		7.44 (sb, 1H)	j
N-O 7.60 (sb, 1H)		N-0 "3		7.60 (sb, 1H)	

			0.81 (m, 2H)	149-151
12		CDCI3	1.21 (m, 2H)	140*101
			1.46 (s, 18H)	
	HO	•	3.41 (s, 2H)	İ
			5.47 (s, 1H)	
			7.50 (s, 2H)	İ
	№ -ó		<u> </u>	
	•		1.40 (s, 18H)	94
13		CDCI3	2.31 (s, 3H)	-
			3.35-3.64 (m, 2H)	
	HO		4.94 (m, 1H)	
			5.47 (s, 1H)	
	N-0		7.45 (s, 2H)	
			1.44 (s, 18H)	
14		CDC13	1.74 (s, 3H)	194
'*		950.0	2.18 (s, 6H)	
ŀ			3.24 (d, 1H)	ŀ
	X YOUNG		3.88 (d, 1H)	
İ	A—6		4.14-4.43 (m, 2H)	
1			4.70 (s, 1H)	
			5.52 (s, 1H)	
l	·		6.84 (s, 2H)	
			7.13 (tb, 1H)	
			7.47 (s, 2H)	
			1.34-1.28 (2d, 3H)	
15	HQ 😾	CDCI3	1.45 (s, 18H)	131-133
'5			1.58-2.04 (m, 3H)	
ł	YOH		2.93-3.10 u. 3.38-3.58	
1			(jew. m, 1H)	
1.	N-0		4.12 u. 4.90 (jew. m,	
1			1H)	
1		•	5.47 u. 5.48 (jew. s,	
			0.5H)	1
1	•		7.49 u. 7.50 (jew. s,] .
			1H)	
	<u> </u>	<u> </u>		<u> </u>

			1.46 (s, 18H)	148-153
16	, HQ \	CDCI3	2.72, 2.89 u. 3.16 (jew.	140133
			m, 1H)	
			3.21-3.52 (m, 2H)	
			4.61 (m, 1H)	
	N-0	!	5.50 (s, 1H)]
	N-0		7.51 (s, 2H)	
	•		1.45 (s, 18H)	123-126
17		CDCI3	2.84 (d, 2H)	125-126
	но		3.18-3.57 (m, 3H)	
			4.73 (m, 1H)	
			5.48 (s, 1H)	
			7.49 (s, 2H)	
	Ñ-O			
	•	·	1.06-1.11 (2d, 3H)	126-146
18		DMSO-d6	1.40 (s, 18H)	120-140
	HO		3.08-3.43 (m, 2H)	
	OH OH		3.52-3.80 (m, 1H)	
Ī			4.31-4.55 (m, 1H)	
ļ.	N-ó		4.81-4.96 (2db, 1H,	
			0Н)	
			7.36 (sb, 1H)	
			7.40 u. 7.41 (Jew. s, 1H)	
	,		1.07 (d, 3H)	161
19	 -	DMSO-d6	1.39 (s, 18H)	'3'
	но он		3.15-3.41 (m, 3H)	
			3.62 (m, 1H)	}
			4.38 (m, 1H)	
	/ Ñ-Ô		4.90 (d, 1H)	
			7.38 (s, 2H)	
	1		1.07 (d, 3H)	134-135
20		DMSO-d6	1.38 (s, 18H)	
	HO. L		3.05-3.45 (m, 3H)	
	OH		3.66 (m, 1H)	
			4.44 (m, 1H)	
]	/\		4.85 (d, 1H)	
			7.38 (s, 2H)	

	<u> </u>			
			1.30 (d, 3H)	149-151
21	, HO O	CDCI3	1.46 (s, 18H)	143-131
			2.07 (s, 3H)	ľ
		-	3.05-3.50 (m, 2H)	
			4.72 (m, 1H)	
	N-O		5.07 (m, 1H)] .
			5.48 (s, 1H)	l
			7.49 (s, 2H)	
			1.32 (d, 3H)	400 400
22		CDCI3	1.46 (s, 18H)	128-130
	HO		2.06 (s, 3H)	
			3.02-3.48 (m, 2H)	İ
			4.73 (m, 1H)	
	N-0		5.09 (m, 1H)	
			5.48 (s, 1H)	·
			7.49 (s, 2H)	
			1:44 (s, 18H)	470 470
23		MeOH-d4	3.50-3.85 (m, 2H)	176-178
	но		4.93 (sb, acide H)	(Zers.)
·	HU T		5.13 (m, 1H)	
	OH		7.50 (s, 2H)	
	N-0			
			1.47 (s, 18H)	149-155
24	но, 🗡	MeOH-d4	4.70 (s, 2H)	140-100
			4.88 (sb, acide H)	
	+(-/		6.67 (s, 1H)	
1	N-0 OH		7.62 (s, 2H)	
	,,,		1.42 (s, 18H)	
25	но 🗸	DMSO-d6	2.92 (t, 2H)	125
23	,	-11100-00	3.75 (m, 2H)	
		•	4.90 (tb, 1H))	
			6.72 (s, 1H)	1
	Ñ-Ó		7.33 (sb, 1H)	
			7.54 (s, 2H)	
				LJ

			1.48 (s, 18H)	
00	но 🗶	CDCI3	2.02 (m, 2H)	133-135
26	,""}	CDOIS	2.91 (t, 2H)	
	+(_)		3.75 (t, 2H)	
	N-0 → OH		5.43 (s, 1H)	
			6.26 (s, 1H)	
			7.59 (s, 2H)	l i
			1.3-1.59 (m, 20H)	
67	1	DMSO-d6	1.71 (m, 2H)	82
27	HO	DW20-08	2.77 (t, 2H)	Ì
			3.41 (m, 2H)	
	X N-0 CON		4.45 (tb, 1H))	
			6.71 (s, 1H)	
			7.35 (sb, 1H)	
			7.54 (s, 2H)	·
			1.36-1.53 (s, 18H u. d,	
28	но 🗡	DMSO-d6	3Н)	123-124
	, ""		4.89 (m, 1H)	
			5.75 (db, 1H)	
			6.79 (s, 1H)	
	N-O OH		7.38 (sb, 1H)	
	N-0		7.56 (s, 2H)	
	,		1.43 (s, 18H)	142
29	но 📈	DMSO-d6	1.52 (s, 6H)	'**
			5.62 (sb, 1H)	
	· ——(6.74 (s, 1H)	1
]			7.36 (sb, 1H)	
	N-O OH		7.55 (s, 2H)	
			1.32 (d, 3H)	
30	но 😾	CDCI3	1.48 (s, 18H)	125-132
		·	1.80 (db, 1H)	
	YOH		2.95 (d, 2H)	
			4.24 (m, 1H)	
[·	N-0		5.44 (s, 1H)	
	,, ,		6.36 (s, 1H)	
			7.60 (s, 2H)	

1			0.82 (t, 3H)	150-151
31	l 	DMSO-d6	1.44 (s, 18H)	150-151
	HO	İ	1.48 (s, 3H)	
	HO	ļ	1.80 (q, 2H)	
			5.50 (sb, 1H)	
			6.74 (s, 1H)	ļ
			7.35 (sb, 1H)	
			7.57 (s, 2H)	
			1.43 (s, 18H)	101 105
32	но 🗸	DMSO-d6	4.41 u. 4.63 (jew. d, 2H)	191-195 (Zers.)
	 	ĺ	5.11 u. 5.52 (jew. tb,	,
	—— (1H)	
			7.34 (sb, 1H)	
ļ	N-O OH		7.66 (s, 2H)	
	N-O	l	4 92 (4 91)	
	но 🗸		1.33 (t, 3H)	124
33	+00.	CDCI3	1.45 (s, 18H)	
1			1.68 (s, 6H)	
	N-0 0-		2.19 (sb, 1H)	
	o* ~		4.32 (q, 2H)	
			4.37 (s, 2H) 6.43 (s, 1H)	
			7.67 (s, 2H)	
	, ^μ ς ∨		1.42 (s, 18H)	209-210
34	7	DMSO-d6	1.53 (s, 6H) 4.30 (s, 2H)	
			5.65 (sb, 1H)	
	HO COH		6.91 (s, 1 <u>H)</u>	
	N-U		7.72 (s, 2H)	
			13.1 (sb, 1H)	
			1.30 (t, 3H)	
	, HO 🗸	0000	1.47 (s, 18H)	67-68
35	1	· CDCI3	1.53 (s, 6H)	
			4.23 (q, 2H)	
			4.65 (s, 2H)	
	Ň-O		5.48 (s, 1H)	
			6.54 (s, 1H)	ļ
			7.61 (s, 2H)	

	HQ 🗸		1.48 (s, 18H)	182-185
36	_/``_X \	CDCI3	1.59 (s, 6H)	
	MI		4.70 (s, 2H)	
			5.45 (sb, 1H)	Ī
	N-O HO		6.54 (s, 1H)	
			7.61 (s, 2H)	
	HO \		1.48 (s, 18H)	107-113
37	1 X	CDCI3	1.59 (s, 6H)	1.07-113
	of an		3.60 (sb, 3H)	
			4.53 (sb, 2H)	
	Ñ-Ó		5.47 (sb, 1H)	
			6.50 (s, 1H)	1
]			7.60 (s, 2H)	
			8.50 (sb, 1H)	
	NO > /		1.43 (s, 18H)	247-249
38	/HO_X	DMSO-d6	1.54 (s, 6H)	(Zers.)
			4.69 (sb, 2H)	
	HN		6.99 (s, 1H)	
	N-O HN N		7.41 (sb, 1H)	
	n=n		7.56 (s, 2H)	
			11.80 (sb, 1H)	
	но 🗸		1.28 (t, 3H)	(Õ)
39	→	CDCI3	1.47 (s, 18H)	
			3.98 (d, 2H)	<u> </u>
	N-0 H		4.21 (q, 2H)	1
			5.23 (sb, 2H)	
			5.40 (tb, 1H)	1 1
	,		5.46 (s, 1H)	
			6.58 (s, 1H)]
	<u> </u>		7.60 (s, 2H)	
	но 🗸		1.43 (s, 18H)	185-188
40		DMSO-d6	3.40 (sb, 2H)]
	They are a		3.71 (d, 2H)	
	ñ-o		5.20 (sb, 2H)	İ
	On I		6.99 (s, 1H)	
			7.56 (s, 2H)	
			7.80 (tb, 1H)	
			12.65 (sb, 1H)	

			1.29 (t, 3H)	86
41	HQ X pd	CDCI3	1.48 (s, 18H)	
	17 Col		2.10 (m, 2H)	
			2.88 (t, 2H)	
	7		3.98 (d, 2H)	
			4.11-4.30 (m, 4H)	
			5.20 (tb, 1H)	
			5.44 (s, 1H)	
			6.27 (s, 1H)	
			7.59 (s, 2H)	
	_		1.43 (s, 18H)	
42	H0 X 2	DMSO-d6	1.99 (m, 2H)	201-203
42		D11.00-40	2.82 (tb, 2H)	
	THEY YO		3.67 (d, 2H)	
	N-Ó ^{MO}		4.06 (tb, 2H)	
	_		6.77 (s, 1H)	
			7.33 (sb, 1H)	
1			7.45 (tb, 1H)	
	·		7.55 (s, 2H)	
}			12.55 (sb, 1H)	
			1.42 (s, 18H)	
40	-	DMSO-d6	3.10 (tb, 2H)	152-155
43	HO	511135-45	3.63 (d, 2H)	
	1+2-2-nod		4.29 (tb, 2H)	
ļ	N-O NH		6.80 (s, 1H)	
İ	ه کرما		7.35 (sb, 1H)	
	НО	i .	7.54 (s, 2H u. tb, 1H)	j
			12.55 (sb, 1H)	
			1.48 (s, 18H)	
	WD \	CDCIS	2.79 u. 3.12 (jew. t. 2H)	89
44		CDCIS	3.71 (s, 3H)	
	1 then ?		5.43 (s, 1H))	
}	N-0 0		6.28 (s, 1H)	
			7.58 (s, 2H)	
}			1.42 (s, 18H)	-
1	\ \	DMSO-d6	2.71 u. 2.99 (jew. t, 2H)	188
45	HO	DW20-06	6.75 (s, 1H)	
			7.35 (sb, 1H)	
	N-O OH		7.54 (s, 2H)	}
	N-0 On		12.4 (sb, 1H)	
	<u></u>	<u> </u>	12.7 (80, 10)	<u> </u>

	/ H9 V		1.43 (s, 18H)	249
46	N-N	DMSO-de	2.95 u. 3.15 (jew. tb, 2H)	(Zers.)
	NAW.		6.75 (s, 1H)	
ŀ	N-0		7.38 (s, 1H)	
			7.54 (s, 2H)	
-			12.2 (sb, 1H)	
			1.44 (s, 18H)	
47		DMSO-d6	6.65 u. 7.51 (jew. d, 1H)	206-208
			7.49 (s, 1H)	
	V NOH		7.60(s, 2H)	
		Ī	13.0 (sb, 1H)	
	N-O	<u> </u>	4.40 (- 40) -	
	, o F		1.43 (s, 18H)	194
48	HO F	DMSO-d6	4.33 (s, 2H) 7.06 (s, 1H)	
			7.52 (sb, 1H)	
	NH;		7.55 (s, 2H)	
	Ñ-Ó		8.65 (sb, acide H)	
		-	1.48 (s, 18H)	
49		CDCI3	4.60 (s, 2H)	163-165
	HO HN-S=O		5.51 (s, 1H)	
	HO HN OF,		6.55 (s, 1H)	
	X N-0		7.58 (s, 2H)	
			4.02.4.20.4.	
			1.35 -1.50 (s, 18H u. t,	124-126
50	· +	CDCI3	3H)	į
	ON HOW		4.98 (q, 2H) 4.69 (d, 2H)	
			5.46 (s, 1H)	
	β – ή		6.49 (s, 1H)	Ì
			7.55 (s u. tb, 3H)	l
			1.41 (s, 18H)	
51	ow oh	DMSO-d6	4.48 (d, 2H)	165
·		J	6.81 (s, 1H)	(Zers.)
	ON NH OH		7.40 (sb, 1H)	
			7.55 (s, 2H)	ŀ
	0-N	1	9.50 (tb, 1H)	·
			13.7 (sb, 1H)	

			. •	
			1.46 (s, 18H)	146-148
52	o λ ,oH	CDCI3	2.73 (s, 3H)	140-140
	HN H		4.72 (d, 2H)	
			5.47 (s, 1H)	
	м 6-й		6.51 (s, 1H u. tb, 1H)	
			7.57 (s, 2H)	
			B.41 (s, 1H)	
		•	1.47 (s, 18H)	178-180
53	но У р он	CDCI3	2.31 (s, 3H)	170-160
	I WALL		4.67 (d, 2H)	
	The state of the s		5.46 (s, 1H)	
	N-Ó N		6.46 (s, 1H)	·
			6.51 (tb, 1H)	
·			7.58 (s, 2H)	
			15.3 (sb, 1H)	
	•		1.25 (t, 3H)	145-150
54	но 🗡 о	CDCI3	1.46 (s, 18H)	145-150
	HN NH		4.0 (d, 2H)	
	Take		4.18 (q, 2H)	
	N-0		4.54 (d, 2H)	
	7		5.38 (tb, 1H)	
1			5.45 (s, 1H)	
			5.54 (tb, 1H)	
	·	!	6.47 (s, 1H)	
			7.57 (s, 2H)	
ĺ	1		1.44 (s, 18H)	98-138
5 5	\(\forall \)	DMSO-d6	. 3.0-3.22 (m, 2H)	
	HO P		4.07 (tb, 1H)	(emorph)
	A PARTY NAMES		4.45 (db, 2H)	
	N-0 -		6.75 (s, 1H)	1
	α 🗸		7.15-7.35 (m, 5H)	
1		·	7.54 (s, 2H)	
			8.05 (sb, acide H)	
		ł	9.35 (tb, 1H)	

	•		1.42 (s, 18H)	159-165
56	но 👉 о	DMSO-d6	3.73 (d, 2H)	.55 .55
	HN NH		4.37 (d, 2H)	1
	+		6.40 (tb, 1H)	
	N-0 12		6.68 (s, 1H)	
	,,,		6.85 (tb, 1H)	ł
			7.40 (sb, 1H)	
			7.53 (s, 2H)	<u> </u>
	_		1.29 (t, 6H)	119-125
57	но. ✓	DMSO-d6	1.43 (s, 16H)	118-125
"			4.0-4.15 (m, 2H)	ŀ
	T'= 000		6.75 (t, 1H)	
	N-O O		7.35 (dd, 1H)	·
	\		7.47 (d, 1H)	
			7.59 (s, 2H)	
			1.44 (s, 18H)	247 240
58	HO. X	DMSO-d6	6.68 (dd, 1H)	247-249
			7.15 (dd, 1H)	(Zers.)
1	T-COH		7.39 (s, 1H)	
1	N-O OH .		7.60 (s, 2H)	
	Ch .		9.3-10.0 (sb, acide H)	1
			1.49 (s, 18H)	161-162
59		CDCI3	2.65 (s, 3H)	1010102
			5.53 (s, 1H)	}
	HO		7.17 (s, 1H)	i
			7.64 (s, 2H)	
	N-0		•	
			1.44 (s, 18H)	12.4 12.5
60	, HQ \	CDC13	3.25-3.41 u. 3.60-3.75	191-193
30			(jew. m, 1H)	
	I N	۱.	5.31 (s, 1H)	
			5.71 (m, 1H)	
	0-N		7.17 (s, 2H)	
			7.57 u. 8.70 (jew. m,	
1			2H)	
		<u> </u>	·	

		,		
			1.39 (s, 18H)	89-91
61	∕ рн	DMSO-d6	3.35-3.55 u. 3.81-3.99	30 01
			(Jew. m, 1H)	
İ		!	5.73 (m, 1H)	
			7.11 (s, 1H)	
	Ň-Ó		7.16 (s, 2H)	
	·		7.92 u. 8.02 (jew. d, 2H)	
			1.44 (s, 18H)	151-153
62	но 🔀	CDCI3	3.17-3.33 u. 3.51-3.67	191-193
		., '	(jew. m, 1H)	
	- -() o		5.33 (sb, 1H)	
			5.78 (m, 1H)	
	0-N OH		7.13 (s, 2H)	
	.		6.7-7.5 (sb, acide H)	
	НО .		1.43 (s, 18H)	171-174
63	VHI X	CDC13	2.60-2.82 (m, 4H)	1/1-1/4
			2.90-3.05 u. 3.20-3.38	
	OH		(jew. m, 1H)	,
			5.25 (sb, 1H)	
	Ò-N		5.49 (m, 1H)	
			7.13 (s, 2H)	
			6.1-7.6 (sb, acide H)	
	. но		1.20 (s, 18H)	220-224
64		CDC13	2.47-2.88 (m, 5H)	220-224
			3.06-3.25 (m, 1H)	
			4.25 (sb, acide H)	, , ,
	Ď-Ñ		5.28 (m, 1H)	
			6.89 (s, 2H)	
	. HO 🔪		1.43 (s, 18H)	182-184
6 5	イズメ	CDCB	1.53 (d, 3H)	(Zers.)
	172		2.0-2.21 (m, 2H)	-
	, OH		2.55-2.79 (m, 2H)	
1	b-й сн,		2.90-3.05 u. 3.20-3.39	
	·		(jew. m, 1H)	
		:	5.35 (sb, acide H)	
			5.48 (m, 1H)	
			7.13 (s, 2H)	

6 6	+	CDCI3	1.49 (s, 18H) 5.54 (s, 1H)	127
	но		7.25 (s, 2H)	
			10.02 (s, 1H)	
	N-O H		·	
	1		1.35-1-95 (m, 2H u. s,	121-122
67		CDC13	18H)	
	но		2.1-2.3 (m, 2H)	
1			2.45-2.67 (m, 2H)	
		ľ	3.39 (s, 2H)	
	/\ N-6		5,46 (s, 1H)]
			7.49 (s, 2H)	
	1		1.47 (s, 18H) 2.8 (sb, 1H)	140
68	Lun I	CDC13	5:45 (sb, 1H)	
ļ	НО		5.95 (s, 1H)	
	XXXXX		6.44 (s, 1H)	1
	N-0		7.3-7.5 (m, 5H)	
}			7.59 (s, 2H)	
			1.23 u. 1.35 (Jew. s, 3H)	
69	1	CDCI3	1.45 (s, 1BH)	139
	HO		2.06 sb, 1H)	
	TLAX		3.15-3.43 (m, 2H)	
	N-O OH		4.53 (m, 1H)	
	· / 14-0		5.48 (sb, 1H)	
			7.50 (s, 2H)	
	•		1.3-1.65 (2s, 18H u. 2d,	105-125
70	10. T	DMSO-d6	3H)	
		,	2.95-3.3 (m, 2H)	(Zers.)
	7 77 7		4.42 (tb, 1H)	
			5.9-6.13 (m, 1H)	
	·		6.98 u. 7.02 (2s, 1H)	
			7.1-7.55 (m, 5H u. 2s,	
	•		2H)	
			8.4 (sb, 3H)	

	1		1.3-1.45 (s, 18H u. d,	105-115
71		DMSO-d6	3H)	
	HO PONT OF		3.04-3.3 (m, 2H)	(Zers.)
			4.38 (tb, 1H)	
			5.93-6.08 (m, 1H)	
			7.11 (s, 1H)	
			7.28-7.41 (m, 5H)	
		:	7.56 (s, 2H)	
			8.4 (sb, 3H)	
	,		1.43 (s, 18H)	190
72	- 9 4	DMSO-d6	1.63 (d, 3H)	180
'-	HO PO PO THE OF		3.0-3.25 (m, 2H)	
	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX		4.41 (tb, 1H)	
	, M-0		6.05-6.14 (m, 1H)	
	!		7.0 (s, 1H)	
			7.1-7.28 (m, 5H)	
			7.56 (s, 2H)	
	•		8.72 (sb, 3H)	
			1.02 u. 1.23 (jew. d,	210-215
73	-	DMSO-de	1.5H)	210-213
	HO O O O O		1.35 u. 1.40 (jew. s, 9H)	
			2.85-3.57 (m, 4H)	
			4.1-4.3 (m, 1H)	
			4.54-4.78 (m, 1H)	
			4.95-5.15 (m, 1H)	
Į			7.1-7.48 (m, 5H u. 2d,	
]	Jew. 1H)	
			8.55 (sb, 3H)	
			1.02 (d, 3H)	207
74	m + PM	DMSO-d6	1.40 (s, 18H)]
	HO O O O O O		2.90-3.50 (m, 4H)	
]	4.1-4.25 (m, 1H)	
			4.58-4.73 (m, 1H)	
1			4.90-5.04 (m, 1H)	
· ·	·		7.1-7.31 (m, 5H)	
1			7.37 (s, 2H)	
		<u> </u>	8.79 (sb, 3H)	

	1		1.23 (d, 3H)	193
75	h	DMSO-d6	1.35 (s, 18H)	
	HO POPULA OF	f	2.95-3.06 (d, 2H)	
			3.20-3.57 (m, 2H)	
			. 4.25 (t, 1H)	ĺ
ŀ			4.63-4.78 (m, 1H)	
			5.08-5.15 (m, 1H)	İ
			7.1-7.3 (m, 5H)	
			7.38 (s, 2H)	
			B.40 (sb, 3H)	
			1.43 (s, 18H)	70.05
76	HO CI NH:	DMSO-d6	1.66 (d, 3H)	70-85
	The Thirty		3.93 (sb, 2H)	(Zers.)
			6.13 (q, 1H)	
	N-O		7.17 (s, 1H)	
	N-0		7.45 (sb, 1H)	
<u> </u>			7.57 (s, 2H)	
	·		8.60 (sb, 3H)	
			1.23 (d, 3H)	90-110
77	HO CI _NHL	DMSO-d6	1.40 (s, 18H)	
	1		3.22-3.90 (m, 4H)	(Zers.)
			4.65-4.85 (m, 1H)	
	N-0		5.0-5.18 (m, 1H)	
	•••		7.40 (s, 2H)	
			7.47 (sb, 1H)	
			8.40 (sb, 3H)	
			1.22 (d, 3H)	144-145
78		CDCI3	1.45 (s, 18H)	144-145
	но		1.50-2.05 (m, 4H)	
			2.97-3.12 u. 3.40-3.57	
	N-O HO HO		(jew. m, 1H)	
	/ но	•	3.2-3.8 (sb, 2H)	
	·		4.0-4.28 (m, 2H)	
			4.82-5.02 (m, 1H)	
]]			5.50 (s, 1H)	
			7.49 (s, 2H)	

			1.45 (s, 18H)	
	\		, ,	103-105
79	+	CDC13	1.50-2.0 (m, 2H)	
	HO		2.2-2.35 (m, 2H)	
			2.6 (sb, 1H) 3.07-3.16 u. 3.40-3.56	
	→ N→ Hδ		1	
			(jew. m, 1H)	
			3.85-4.05 (m, 1H)	
			4.8-5.0 (m, 1H)	
			5.08-5.23 (m, 2H)	
			5.50 (s, 1H)	
			5.7-5-95 (m, 1H)	
			7.49 (s, 2H)	
	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		1.45 (s, 18H)	115-118
80	+	CDCI3	1.55-2.45 (m, 5H)	
. •	но		2.95-3.10 u. 3.40-3.56	
]			(jew. m, 1H)	
	X N-O HO		3.91-4.05 (m, 1H)	
			4.87-5.05 (m, 1H)	
			5.08-5.23 (m, 2H)	
			5.48 (s, 1H)	
			5.7-5-95 (m, 1H)	
			7.49 (s, 2H)	
	но 🗸		0.88 (t, 3H)	ÕI
81	1	CDCI3	1.15-1.7 (m, 27 H u. s,	
	्र (क्षग्रेमका		18 H bei 1.46)	
	*		2.3 (t, 2H)	
			3.05-3-25 u. 3.3-3.47	
	•		(jew. m, 1H) 4.6-4-75 (m, 1H)	
			1	
			4.98-5.12 (m, 1H) 5.48 (s, 1H)	
			7.48 (s, 2H)	
			1.47 (s, 18 H)	
	1	04045	2.06 u. 2.21 (jew. s, 3H)	88-92
82	1	CdC13	4.45-4.81 (m, 2H)	(Zers.)
1	+		5.48 (sb, 1H)	4=~.e./
	N-O H T TON		1	ľ
	•		5.64 u. 5.83 (jew. d, 2H)	
1			6.49 (s, 1H)	
		!	6.85 (t, 1H)	
			7.56 (s, 2H)	

Beisp.	Struktur	Solvens	1-H-NMR	Schmp.
83	HO CH CH	DMSO-46	1.43 (s, 18H) 4.30-4.51 (m, 4H) 6.69 (s, 1H) 7.39 (sb, 1H) 7.52 (s, 2H) 8.48 (tb, 1H)	125-154
84	10 X - 0 . i i	വാവാ	1.34 (d, 3H) 1.46 (a, 9H) 2.25 (a, 3H) 3.13-3.49 (m, 2H) 3.45 (a, 2H) 4.62-4.77 (m, 1H) 5.03-5.18 (m, 1H) 5.49 (ab, 1H) 7.49 (a, 2H)	102
85	OH OH	DMSO-46	1.31 (d. 3H) 1.40 (n. 18H) 3.18-3.60 (m. 2H) 4.69-4.95 (m. 2H) 7.13-7.48 (m. 12H)	118
8 6	MO TO COM HOW TO SEE THE SEE	DMSO-d6	1.32 (d, 3H) 1.38 (s, 18H) 2.95-3.98 (m, 10H) 4.38 (sb, 2H) 4.76-4.91 (m, 1H) 5.19-5.28 (m, 1H) 7.40 (s, 2H) 7.43 (sb, 1H) 7.73 (d, 2H) 7.94 (d, 2H) 11.79 (sb, 1H)	241-243 (Zeri.)
87	HO TO SOLO	DMSO-d6	1.32-1.45 (d, 3H u. s, 18H) 2.95-4.00 (m, 10H) 4.40 (db, 2H) 4.74-4.91 (m, 1H) 5.09-5.23 (m, 1H) 7.41 (s, 2H) 7.43 (sb, 1H) 7.76 (d, 2H) 8.00 (d, 2H) 11.50 (sb, 1H)	248-255 (Zerl.)
8 8	HO HO Chiral	വാവാ	1.25 u. 1.30 (jew. d, 1.5H) 1.41 u. 1.44 (jew. a, 9H) 2.65-3.71 (m, 5H) 4.65-4.82 (m, 1H) 5.04-5.22 (m, 1H) 5.49 (sb, 1H) 6.55-6.68 (m, 2H) 6.85-6.97 (m, 2H) 7.47 u. 7.49 (jew. s, 1H)	110-135
8 9	HO X OH	DMSO-46	1.41 (s, 9H) 3.26-3.63 (m, 5H) 4.52-4.71 (m, 1H u. sh, 1H) 5.62 (d, 1H) 7.37 (s, 1H) 7.41 (s, 2H)	155

Beisp.	Struktur	Solvens	1-H-NMR	Schmp.
90	HO X OH	DMSO-d6	1.40 (s, 9H) 3.14-3.52 (m, 5H) 4.56-4.72 (m, 2H) 4.85 (d, 1H) 7.36 (s, 1H) 7.39 (s, 2H)	129
91	HO TO BIH BIH	DMSO-d6	1.32 (d, 3H) 1.41 (s, 18H) 2.87 (sh, 3H) 3.10-3.68 (m, 10H) 4.27 (sh, 2H) 4.79-4.92 (m, 1H) 5.21-5.33 (m, 1H) 7.45 (s, 2H) 7.47 (sh, 1H) 7.61 (d, 2H) 7.96 (d, 2H) 10.0 (sh, 1H)	195-198
				-
			·	
i				
	·			
	·			
				i I

Pharmakologische Prüfungen

Die Verbindungen der Formel I wurden zur Charakterisierung ihrer wertvollen antiphlogistischen, antiasthmatischen und immunmodulierenden Eigenschaften und guten Verträglichkeit in folgenden experimentellen Testanordnungen untersucht, die sich anerkanntermaßen besonders gut für die Beurteilung der Wirkqualität derartiger antirheumatisch aktiver Verbindungen eignen.

Gewinnung von polymorphonuklearen Leukozyten (PMNL) aus peripherem Humanblut zur Durchführung von Test 1 und 2

10 ml Humanblut wurden mit 10 ml HBSS (Serva) verdünnt und mit 15 ml Lymphoprep (Dr. Molter GmbH, Heidelberg) unterschichtet. Es wurde 25 Minuten bei 400xg (1600 Umdrehungen pro Minute (rpm), Minifuge 2, Heraeus, Osterode) zentrifugiert. Dabei bildeten sich drei Phasen: Die Oberste besteht aus Plasma und Thrombozyten, die mittlere Phase ist Lymphoprep. Zwischen diesen beiden Phasen befindet sich ein weißer, aus mononuklearen Zellen bestehender Ring. Die unterste Phase besteht aus Erythrozyten, die mit einer weißen Schicht PMNL bedeckt sind. Die oberste Phase, sowie das Lymphoprep und der weiße Ring wurden mit einer Spritze vorsichtig entfernt. Der verbleibende Niederschlag wurde vorsichtig in 15 ml 3 %igem Dextran in PM16 (MG: 485 000, Sigma, Deisenhofen) resuspendiert. Dann blieb die Suspension eine Stunde bei Raumtemperatur stehen. Dabei sedimentierten die Erythrozyten, während die PMNL im Überstand verblieb. Der Überstand wurde entnommen, mit etwa dem gleichen Volumen PM16 verdünnt und 15 Minuten bei 400xg zentrifugiert. Sollte der PMNL-Niederschlag durch Erythrozyten stark kontaminiert sein, ist eine hypotone Lyse notwendig. Dazu wurde der Niederschlag in 750 μ l Wasser resuspendiert. Nach exakt 15 Sekunden wurde mit etwa 7 ml PM16 verdünnt und 10 Minuten bei 400xg zentrifugiert. Diese Lyse wurde, wenn nötig noch einmal wiederholt. Sonst wurde der PMNL-Niederschlag in einem geeigneten Medium resuspendiert.

TEST 1. Freisetzung proteolytischer Aktivität

250 μl PMNL (5·10⁶ Zellen/ml PBS mit 7,5 mM Glucose) wurden mit 1 μl Test-substanz 20 Minuten bei 37°C inkubiert. Dann wurde 1 μl Cytochalasin B (5 μg/ml Testansatz) zugegeben und weltere 5 Minuten bei 37°C inkubiert. Nach Zugabe von 1 μl Tissue Necrosis Faktor alpha (TNF; 30 ng/ml Testansatz) wurde die Inkubation für 5 Minuten fortgesetzt. Gestartet wurde die Freisetzung mit 1 μl fMLP (10 nMol/L Testansatz). Nach 60 Minuten bei 37°C wurde die Reaktion durch Abkühlen der Proben auf 0°C beendet. Die Proben wurden zentrifugiert, der Überstand entnommen und eingefroren. Cytochalasin B und fMLP wurde in DMSO gelöst und TNF mit Puffer verdünnt. 50 μl des Überstandes wurden in einer 96-well-Mikrotiterplatte mit 175 μl Puffer (100 mM HEPES pH7.5; 500 mM NaCl) gemischt. Nach Zugabe von 25 μl Substrat (Methoxy-succinyl-L-Ala-L-Ala-L-Pro-L-Val-p-nitroanilid) wurde bei 405 nm die Extinktionen jeder Vertiefung nach 0, 5, 10, 15, 30 und 60 Minuten gemessen.

TEST 2. Freisetzung von Sauerstoff-Radikalen

Die PMNL wurden in Dulbeccos PBS, komplettiert mit 7,5 mM Glucose, resuspendiert (5·10⁶ Zellen/ml). Es ist darauf zu achten, daß die PMNL frei von Erythrozyten sind. In einer Halbmikroküvette wurden 100 μ l PMNL, 700 μ l PBS + Glucose und 100 μ l Cytochrom C (9,38 mg/ml PBS+Glucose) gemischt. Für die fMLP induzierte Sauerstoffreisetzung wurden 100 μ l PMNL, 500 μ l PBS + Glucose, 100 μ l Cytochalasin B (1·10·8M), 100 μ l TNF (0,05ng) und 100 μ l Cytochrom C (9,38 mg/ml PBS+Glucose) gemischt. Gemessen wurde in einem Zweistrahlphotometer (Perkin-Elmer 552 S) bei einer Wellenlänge von 550 nm. Der Meßbereich beträgt 0-1 Extinktionseinheiten. Die Küvetten wurden auf 37°C thermostatisiert. Die Referenzküvette enthielt zusätzlich 10 μ l SOD (6 mg SOD/ml PBS+Glucose). Nach 5 Minuten Vorlauf wird die Reaktion mit 100 μ l Inducer gestartet. Die Reaktion wird mit 1·10·7M fMLP gestartet.

TEST 3. LTB₄-Bildung weißer Blutzellen

Gewinnung weißer Blutzellen:

40 ml Humanblut wurden mit 8 ml 6%iger Dextranlösung (Dextran MG:480 000 in PM16) gemischt. Nach einer Stunde bei Raumtemperatur wurde der aus weißen Blutzellen bestehende Überstand entnommen, mit dem gleichen Volumen PM16 verdünnt und 15 Minuten bei 300xg (1600 rpm) zentrifugiert. Der Niederschlag wurde zunächst in etwa 5-6 ml PM16 resuspendiert und nach Bestimmen der Zellzahl im Coulter Counter auf 10⁷ Zellen/ml eingestellt.

Der Testansatz bestand aus 0,24 ml Zellsuspension, 0,03 ml 20 mM CaCl₂/5 mM MgCl₂ und 5 μ l Prüfsubstanz. Nach 15 Minuten Vorinkubation bei 37°C wurde die Reaktion mit 0,03 ml A23187/Glutathion (100 μ g A23187/ml; 15,4 μ g Glutathion/ml) gestartet. Die Inkubation wurde nach 5 Minuten bei 37°C durch sofortiges Kühlen der Proben auf 0°C beendet. Nach 2 minütigem Zentrifugieren in einer Eppendorff-Zentrifuge (0°C) wurde der Überstand entnommen und chromatographisch untersucht.

Hochdruckflüssigchromatographie (HPLC): Die HPLC-Anlage besteht aus einer Kratos Pumpe (Spectro-flow 400), einem gekühlten automatischen Probenin-jektor BT 7041 (Biotronik) mit einer 75 µl Probenschleife, einer Nucleosil C₁₈ Säule (100°3 mm, 5 µm Partikel von Chrompack), einem UV-Detektor (Kratos) Spectroflow 757 (Wellenlänge: 280 nm, Meßbereich: 0,1 AUFS, Zeitkonstante: 0,5 s) und einem Spectra-Physics Integrator (SP 4270). Das Laufmittel (725 ml Methanol, 275 ml Wasser und 0,1 ml Essigsäure) wurde mit einer Flußrate von 0,7 ml/Minute, bei einem Druck von etwa 100 bar gefördert.

Bemerkungen: Es hat sich als nützlich erwiesen, vor Beginn der eigentlichen Messungen eine zusätzliche Kontrollprobe zu messen. Dabei kann der eingestellte Meßbereich überprüft und gegebenenfalls geändert werden. Zwingend notwendig ist es, die Prüfsubstanzen in der jeweiligen Testkonzentration (z.B.: 10^{-5} M) in PM16 ebenfalls vor den Zellinkubaten zu messen, da die Prüfsubstanzen den LTB₄-Peak überdecken könnten. Ist dieses der Fall, muß

eine niedrigere Konzentration gewählt werden.

Test 4. Stimulierung der Cytokin Freisetzung

Gewinnung mononuklearer Zellen aus Humanblut

10 ml Humanblut, stabilisiert mit 1 ml 3,8%iger Natriumcitrat-lösung, wurde mit 10 ml PM16 (Serva, Heidelberg) verdünnt und mit 15 ml Lymphoprep (Dr.Molter GmbH, Heldelberg) unterschichtet. Die Proben wurden 40 Minuten bei 400xg (1600 rpm, Minifuge 2, Heraeus, Osterode) Raumtemperatur zentrifugiert. Die mononuklearen Zellen sind als weißer Ring an der Grenze Lymphoprep/Plasma sichtbar. Dieser Ring wurde mit einer Spritze vorsichtig entnommen, mit dem gleichen Volumen PM16 verdünnt und 10 Minuten bei 400xg zentrifugiert. Der Niederschlag wird mit etwa 10 ml RPMl1640 (\pm 300 mg/l L-Glutamin, Gibco, Eggenstein) gewaschen (Wallis 1986). Nach Resuspendieren der Zellen in etwa 1 ml RPMl1640 (\pm 300 mg/l L-Glutamin \pm 25 mM HEPES \pm 100 μ g/ml Streptomycin \pm 100 μ g/ml Penicillin) wurde die Zelldichte mit einem Coulter Counter JT (Coulter Diagnostics) bestimmt und auf 5 \pm 106/ml eingestellt. Die Zellen bestehen typischerweise aus 90% Lymphozyten und 10% Monozyten.

230 μ l mononukleare Zellen wurden mit 10 μ l Testsubstanz (10 μ M in DMSO/Wasser 1/10) und 10 μ l Lipopolysaccharide (LPS; 500 μ g gelöst in 1 ml DMSO und vor Testbeginn 1/10 mit Wasser verdünnt, von Salmonella abortus equi, Sigma, Delsenhofen) 20-22 Stunden bei 37°C; 5% CO₂ (bel IL-6 5 Stunden) inkubiert. Die Proben wurden in einem Eisbad auf 0°C abgekühlt und in einer Sigma-Zentrifuge zentrifugiert (2 Minuten; 2000rpm). Aliquote des Überstandes werden mit einem Elisa (Biermann, Bad Nauheim) bestimmt. Die Abkürzung IL steht für Interleukin, TNF für Tumor nekrosis faktor alpha.

TEST 5. Cyclooxygenase-abhängige Thrombozyten-Aggregation

Plättchenreiches Plasma (PRP): Humanblut wurde zur Gerinnungshemmung mit $^{1}/_{10}$ seines Volumens 3,8%iger Natriumcitratlösung versetzt. Dann wird 20 Minuten bei 105xg zentrifugiert und der Überstand (PRP) entnommen. In einem PAP4 Aggregometer (BioData) wurden 200 μ l PRP, mit 30 μ l Prüfsubstanz 10 Minuten bei 37°C vorinkubiert. Die Prüfsubstanz wurde in organischem Lösemittel gelöst und mit Puffer (50 mM TisHCl, pH 8,0; 90 mM NaCl) 1:30 verdünnt. Die Aggregation wird durch 20 μ l Inducer ausgelöst. Während der Aggregation wird mit 800 rpm gerührt. Als Inducer wurde Arachidonsäure 5 mg/ml verwendet.

Die Ergebnisse der Teste 1 bis 3 sind in Tabelle 2 zusammengefasst. Die Werte in der Tabelle zeigen die eingesetzte Konzentration der Prüfsubstanz in μ M und daneben die gemessene Restaktivität in Prozent bezogen auf die Kontrolle die gleich 100% gesetzt wurde. In Test 4 wird zusätzlich das Interleukin angegeben.

Tabelle 2

Tabelle 2					
Beisp.	Test 1	Test 2	Test 3	Test 4	Test 5
1			10µM 92		10µM 93
3					100µM 98
5					100µM 98
7					100µM 95
8			10μM 15 1μM 93		100µM 91
9	100µM 64		10μM 0 1μM 56	IL-1 10µM 73	100µM 92
				IL-6 10µM 93 TNFa 10µM 63	
10			10μM 20- 1μM 89	10μM 63 TNFα 10μM 78	100µM 98
13	100μM 20 10μM 77	25μM 22 10μM 65			10µM 98
14					10μM100
18	·			IL-1 <i>α</i> 100 μM 36 10μΜ 89	
19	100μM 20 10μM 78	10μM 94			10µM 100
20					10μM 100
24				IL-1 10 <i>µ</i> M 86	10µM 94
25			10μM 29 1μM 85	IL-1 <i>a</i> 10µM 62 IL <i>8</i>	10µM 86
				10µM 93 TNFa 10µM 82	
26				TNFa 10µM 88	10μM 94
27					100µM 97

	+				_	-			_
Beisp.	Test 1	Test 2	!	Test 3		Test 4		Test 5	
28	10μM 5 1μM 9		8 60	10μM 1μM	0 14	IL-1 <i>α</i> 10 <i>μ</i> Μ	93	10µM	93
31								100µM	100
32	100µM 34 10µM 73 1µM 84	2							
34								100µM	98
35						IL-1α 10μΜ	84	100μM	94
36				10µM	93	<u>.</u>		100µM	87
38						IL-1α 1μΜ IL-1β 1μΜ	89 - 85	100µM	90
39					•			100µM	98
41	100µM 78	50μM 5μM	36 75	10µM	13	TNFa 10µM	89	100µM	95
43				10 <i>μ</i> Μ	93			100µM	99
44								10µM	99
45		<u> </u>						100µM	98
46						IL-1a 1µM IL-1β 1µM TNFa 10µM	77 85 79	100μM	90
47	100µM 17 10µM 38 1µM 85					IL-1 <i>a</i> 10µM 1µM TNF <i>a</i> 10µM	72 89 64		,
49	100µM 19 10µM 23 1µM 88	5 <i>μ</i> Μ	12 80	10μM 1μM	90	IL-6 1µM TNFa 10µM	91 91		
57								100µM	99

		T.	T T		
Beisp.	Test 1	Test 2	Test 3	Test 4	Test 5
58					100µM 99
59	100μM 35 10μM 61 1μM 91	10μM 48 1μM 135			
60			10µM 88		
61	100µM 80		10µM 3	IL-1 <i>a</i> 1µM 94 TNF <i>a</i> 10µM 68	100µM 94
63	100μM 66 10μM 88	50μM 79	10μM 91	IL-1α 10μΜ 75 IL-1β 10μΜ 77	
64	100μM 72 10μM 96			IL-1 10μM 68 1μM 85 IL-1 10μM 82	100µM 97
70		10μM 22			·
71	10μM 42 1μM 79	·			25µM 97
72	10μM 51 1μM 82				25μM 100
73		10μM 9 1μM 100			25μM 100
74	10µM 64				25µM 95
75	10μM 49 1μM 89	·			25µM 98
76	100μM 9 10μM 68				25μM 99
77	100μM 30 10μM 74				25μM 100
78 ·					50µM 94
79					100µM 96
80					50µM 97

Beisp.	Test 1	Test 2	Test 3	Test 4	Test 5
81					100μΜ100
82					100µM 93
85					100µM 94

Interpretation der Tabelle am Beispiel 9):

Nach Zugabe von 100 μ l des Hemmstoffes Beisp. 9) werden 64 % der proteolytischen Aktivität (Test 1) freigesetzt. Ohne Hemmstoff würden entsprechend 100 % proteolytische Aktivität freigesetzt.

ERGEBNIS: Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind wirksam als Entzündungshemmer, denn sie zeigen deutliche biologische Aktivitäten als Inhibitoren der Freisetzung proteolytischer Aktivität (Test 1) und von aktivem Sauerstoff (Test 2), sowie der Leukotrien B4-Synthese (Test 3) im humanen Leukozyten-System. Die Freisetzung verschiedener Zytokine im humanen System aus mononuklearen Zellen (Test 4) wird ebenfalls gehemmt. Insbesondere haben die Verbindungen keine inhibitorische Wirkung auf das cyclooxygenaseabhängige humane Thrombozyten-System (Test 5). Unerwünschte Nebenwirkungen, (Verlängerung der Blutungszeit, gastrointestinale Ulcerogenese, Nierentoxizität), die auf eine Hemmung der Cyclooxygenase zurückzuführen sind, sind folglich nicht zu erwarten.

Test 6: Prüfung auf antiarthritische Wirkung am Adjuvans-Arthritis Modell

Als Versuchstiere wurden männliche Ratten eines Wistar-Lewis-Stammes (Mollegaard/Dänemark) verwendet. Das Körpergewicht liegt zwischen 160 und 200 g. Subplantare Injektion von 0,1 ml Freund'schem Adjuvans (= 6 mg Mycobacterium-butyricum-Suspension, Difco Lab./Detroit, Mich. USA, pro ml schwerem weißen Paraffinöl, Merck, Darmstadt) in die Schwanzwurzel führte vom 10. bis 14. Versuchstag zu immunpathologischen Prozessen, chronischen Entzündungen, insbesondere in Form arthritischer und periarthritischer

Symptome, an anderen Körperstellen (sekundäre Läsionen). Die Tiere wurden ad libitum mit Standardfutter Altromin-R, Firma Altrogge, Lage, und Leitungswasser ernährt. Die Versuchstiere wurden vom 14. Tag bis Versuchsende mit 60 mg/kg Codein analgetisiert. Die Prüfsubstanzen wurden täglich (insgesamt über 17 Tage), beginnend am Tag der Adjuvans-Applikation oral als CMC-Suspension in einem Injektionsvolumen von 1 ml/100 g Körpergewicht verabreicht. Am ersten und 18. Versuchstag wurde das Volumen beider Hinterpfoten und das Körpergewicht bestimmt. Als Wirkungskriterium diente die Herabsetzung der Pfotenvolumenzunahme gegenüber der unbehandelten Kontrollgruppe, wobei beide Hinterpfoten gemittelt wurden. Die Ergebnisse sind in Tabelle 3 zusammengefasst.

Test 7: Prüfung auf antiasthmatische Wirkung

Für die Prüfung auf antiasthmatische Wirkung wurden narkotisierte Meerschweinchen verwendet, die durch Kanulierung der Vena jugularis eine Möglichkeit der Injektion des PAF bieten. Die Prüfpräparate wurden auch intravenös (i.v.) 5 min vor PAF-Verabreichung durch die selbe venöse Kanüle in die Blutbahn oder intraduodenal (i.d.) durch eine operativ angebrachte und kanulierte Öffnung des Zwölffingerdarmes - 15 Minuten vor PAF - appliziert. Registriert wurde die Bronchialweite in einem Over-flow-Pneumonogramm vor und nach Präparategabe. Bewertung: ED₅₀ in mg/kg i.d. gegenüber dem PAF-induzierten Asthma-Anfall. Die Ergebnisse sind in Tabelle 3 zusammengefasst.

Test 8: Hemmung der Tumorzellproliferation

Zur Bestimmung der antiproliferativen Eigenschaft von Testsubstanzen wurde die Tumorzellinie 20-10-5S (Hybridomazellinie, bezogen von ATCC (American Type Culture Collection)), die einen Antikörper gegen T-Zellen der Maus produziert) verwendet. Die Zellen wurden unter serumfreien Bedingungen in CG-Medium [Cell-Growth-Medium = Iscove-ATL (+ Albumin + Transferrin + Lipide); Firma Vitromex, Vilshofen] bei 37° C und 5 % CO₂ gezüchtet. Zum Testansatz wurden nur Zellen in der logarithmischen Wachstumsphase

verwendet. Die Teststubstanzen wurden in verschiedenen Konzentrationen (von 1 bis 50 μ M) zusammen mit 4 x 10³ 20-10-5S Zellen in Rundbodenmikrotiterplatten pipettiert (Gesamtvolumen mit Medium 200 μ l). Nach einer Inkubationszeit von 48 h (37° C und 5 % CO₂) wurde in die Platten 25 μ l Tritium-Thymidin (= 0,25 μ Ci/Testansatz, spezifische Aktivität 23 Ci/mM) zugegeben. In den folgenden 16 h wurde das radioaktiv markierte Thymidin in die DNA der wachsenden Zellen eingebaut. Die Ansätze wurden auf Glasfaserfilter abgesaugt und die eingebaute Radio-aktivität wurde mit einem α Counter (Beta-Plate-System 1205 der Firma Wallac) bestimmt. Die IC50 Werte (50 % Hemmungs-konzentration) wurden aufgrund der eingebauten Radioaktivität gegenüber der Positivkontrolle (Testansatz ohne Testsubstanz) berechnet und sind in Tabelle 3 zusammengefasst.

Tabelle 3

Beispiel	Test 6	Test 6	Test 7	Test 8
	·			
	Dosis (mg/kg)	Pfotenvolumen (% Hemmung)	ED ₅₀ (mg/kg)	IC ₅₀ (µM)
1	50	70	10-50i.d.	5-10
3		,,,	10-301.4.	†
4				10
				30
5	<u>.</u>		< 10i.d.	
6			ca.50i.d.	
7			10-30i.d.	
8	50	67	ca.10i.d.	<5
9			ca.50.i.d.	
11				<5
12	50	82		10
13	50	84	ca.50.i.d.	6.10
14			10-50i-d-	4 .
15	50	60		8-15
16				30
17				8-15

Beispiel	Test 6	Test 6	Test 7	Test 8
	Dosis (mg/kg)	Pfotenvolumen (% Hemmung)	ED ₅₀ (mg/kg)	IC ₅₀ (μΜ) .
18				5-10
19	25	85		<5
20	25	67	ca.50i.d.	<5
22	50	74		
24	50	43		<5
25	50	44	3-10i.d.	<5
26	·			<5
27	50	71		<5
28	50	74		. <5
29		·		<5
30	50	63	•	5-10
33	·			<5
37				<5
39				30
40			1-3i.d.	<5
41				<5
42				5-10
44				5-10
45				5-10
47	·		10-50i.d.	5-10
48	50	60	10-50i.d.	5-10
49			ca.50i.d.	5-10
52			3-10i.d.	<5
53	25	48	10-50i.d.	8-10
54			1-3i.d.	5-10
55	50	47		<5
56			ca.50.i.d.	

Beispiel	Test 6	Test 6	Test 7	Test 8
	Dosis (mg/kg)	Pfotenvolumen (% Hemmung)	ED ₅₀ (mg/kg)	ΙC ₅₀ (μΜ)
57				<5
59			1-3i.d.	30
66	25	59		<5
67	50	53		<5
69	50	83		5-10
70	25	59		5
71	25	66		5-10
72	25	60		5-10
73	50	73		
74	25	60		5-10
75	25	76	•	5-10
76	50	70		20
77	50	82		20
78				5-10
79				5-10
80				5-10
81	50	67		
83	50	39		
84	25	49		
85				<5
86	20	70		<5
87	20	50		<5
88				10
89	50	36		20
90	50	36		30

< bedeutet kleiner als

Patentansprüche:

1. Verbindungen der Formel I

$$\begin{array}{c|c}
R^3 \\
R^1 & R^2 \\
R & R^4
\end{array}$$

und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I; dabei hat ein Rest R¹ oder R² die Bedeutung der Formel II

und der andere Rest R¹ oder R² hat die nachstehende Bedeutung:

- a) Pyridyl,
- b) Thiophenyl,
- c) Thiazolyl,
- d) ein Rest der Formel III

$$- (CH2)B - - C - (CH2)m - Z - R7, (111)$$

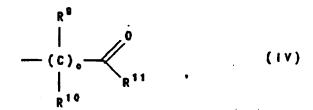
wobei n für die Zahl Null, 1, 2, 3, 4, 5 oder 6, m für die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4 steht,

Z ist 1) -O- oder

2) -NH-,

 ${\rm R}^{\rm 5}$ und ${\rm R}^{\rm 6}$ sind unabhängig voneinander

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C_1-C_4) -Alkyl,
- 3) (C_2-C_4) -Alkenyl,
- 4) (C₂-C₄)-Alkinyl,
- 5) Phenyl oder
- 6) OH, und
- R⁷ ist 1) Wasserstoffatom,
 - 2) Rest einer Aminosäure,
 - 3) Trifluormethylsulfonyl,
 - 4) -O-P(O)(OH)₂,
 - 5) -O-P(O)(OH)₂, ein- oder zweifach verestert mit Phenyl oder (C₁-C₆)Alkyl, oder
 - 6) ein Rest der Formel IV



dabei ist o die Zahl Null oder 1, dabei haben ${\bf R}^9$ und ${\bf R}^{10}$ unabhängig voneinander die nachstehende Bedeutung:

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) (C_1-C_4) -Alkyl, und

R¹¹ ist

- 1) OH,
- 2) -0-(C₁-C₄)-Alkyl,
- 3) (C₁-C₂₀)-Alkyl,
- 4) (C₁-C₂₀)-Alkyl, ein oder mehrfach unabhängig voneinander substituiert durch

4.1 -COOH,

4.2 -OH,

4.3 O-Acetyl, oder

4.4 = 0

5) -COOH,

0

ı

- 6) -C-O-(C₁-C₄)-Alkyl-,
- 7) N-Glycyl,
- 8) N-Glycyl-(C₁-C₄)-Alkylester,
- 9) N- (C_1-C_4) -Alkyl-hydroxylamino,
- 10) N-(1H-tetrazol-5-yl)-amino,
- 11) 5-Methyl-isoxazol-4-yl
- 12) 1-Cyano-2-hydroxy-1-propenyl,
- 13) Phenyl,
- 14) Phenyl, ein- oder mehrfach substituiert durch

dabei haben R¹² und R¹³ unabhängig voneinander die nachstehende Bedeutung:

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₄)-Alkyl,
- 3) Phenyl-(C₁-C₂)-Alkyl,
- 4) R¹² und R¹³ bilden, zusammen mit dem sie verknüpfenden Stickstoffatom einen fünf- bis siebengliedrigen Heterozyklus, der unsubstituiert oder ein- bis dreifach durch (C₁-C₄)-Alkyl substituiert ist, wobei ein Kohlenstoffatom durch ein Schwefel-, Sauerstoffoder Stickstoffatom ersetzt sein kann, oder
- 5) Rest einer Aminosäure, oder

R⁶ und R⁷ sind miteinander verbunden und sind zusammen 1 bis 3 CH₂-Reste,

e) ein Rest der Formei V

O | |- Q₁ - C - R⁸, (V)

dabei ist Q₁ 1)

- 1) -(CH₂)_m-, wobel m die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4 ist, oder
- 2) -CH = CH-, und

R⁸ ist 1) Wasserstoffatom,

- 2) (C₁-C₄)-Alkyl,
- 3) OH,
- 4) $-O-(C_1-C_4)-Alkyl$,
- 5) NH₂,
- 6) N-(1H-Tetrazol-5-yl)-amino oder
- 7) N-(3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl)-amino, oder
- f) ein Rest der Formel VI

O |- Q₂ - P - X , (VI) | | Y

dabei ist Q₂

- 1) -(CH₂)_m, wobei m die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4 ist, oder
- 2) -CH = CH-, und

X und Y sind unabhängig voneinander

- 1) (C₁-C₄)-Alkyl,
- 2) -0-(C₁-C₄)-Alkyl oder
- 3) OH,

 \dots A \dots ist eine Doppelbindung, die vorhanden ist oder fehlt, mit der Einschränkung, daß die Doppelbindung und der Rest R 4 nicht gleichzeitig vorkommen,

R4 ist

1) Wasserstoffatom oder

2) (C_1-C_6) -Alkyl, oder

 ${\sf R}^2$ und ${\sf R}^4$ bilden zusammen mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring der aus 3, 4 oder 5 Kohlenstoffatomen besteht und

R³ ist

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₄)-Alkyl oder
- 3) Hydroxy- (C_1-C_4) -alkyl.
- 2. Verbindung der Formel I nach Anspruch 1, dabei hat ein Rest R¹ oder R² die Bedeutung der Formel II und der andere Rest R¹ oder R² hat die nachstehende Bedeutung:
- a) 2-Pyridyl,
- b) 4-Pyridyl,
- c) Thiophen-3-yl,
- d) 2-Thiazolyl,
- e) ein Rest der Formel III, dabei ist n die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4, m ist die Zahl Null oder 1,
 - Z ist 1) -O- oder
 - 2) -NH-, oder

 ${\rm R}^{\rm 5}$ und ${\rm R}^{\rm 6}$ sind unabhängig voneinander

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C_1-C_2) -Alkyl,
- 3) Phenyl oder
- 4) OH, oder

 ${\sf R}^6$ und ${\sf R}^7$ sind miteinander verbunden und bilden zusammen eine Methylengruppe, oder

- R⁷ ist 1) Wasserstoffatom,
 - 2) Trifluormethylsulfonyl,
 - eine Aminosäure aus der Gruppe Gly, Phe, Ala, Lys, Tyr oder Ser, oder

- ein Rest der Formel IV,
 dabei ist o die Zahl Null oder 1,
 R⁹ und R¹⁰-sind unabhängig voneinander
 - 1) Wasserstoffatom oder
 - 2) Methyl,

R¹¹ ist

- 1) OH,
- 2) $-O-(C_1-C_4)-Alkyl$,
- 3) (C₁-C₁₈-)Alkyl,
- 4) (C₁-C₆)-Alkyl, ein oder mehrfach unabhängig voneinander substituiert durch
 - 4.1 -COOH,
 - 4.2 OH oder
 - 4.3 O-Acetyl,
- 5) -COOH,

0

I

- 6) -C-O-(C₁-C₄)-Alkyl-,
- 7) N-Glycyl,
- 8) N-Glycyl-(C₁-C₄)-Alkylester,
- 9) N-Methyl-hydroxylamino,
- 10) N-(1H-Tetrazol-5-yl-amino),
- 11) 5-Methyl-isoxazol-4-yl
- 12) 1-Cyano-2-hydroxy-1-propenyl oder
- 13) Phenyl, einfach substituiert durch
 13.1) 4-(4-Morpholino)methyl,
- f) ein Rest der Formel V,
 - dabei ist Q₁ 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl Null, 1 oder 2 ist, oder
 - 2) -CH = CH- und
 - R⁸ ist: 1)
 - 1) Wasserstoffatom,
 - 2) Methyl,
 - 3) OH,

- 4) $-O-(C_1-C_2)-Alkyl$,
- 5) Amino,
- 6) N-(1H-Tetrazol-5-yl)-amino oder
- 7) N-3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl, oder
- g) ein Rest der Formel VI,
 - dabei ist Q_2 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl Null, 1 oder 2 ist, oder
 - 2) -CH = CH-,

X und Y sind unabhängig voneinander

- 1) Methyl,
- 2) -O-(C₁-C₂)-Alkyl oder
- OH,

...A... ist eine Doppelbindung, die vorhanden ist oder fehlt, mit der Einschränkung, daß die Doppelbindung und der Rest R⁴ nicht gleichzeitig vorkommen,

R⁴ ist

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) (C₁-C₂)-Alkyl, oder

R² und R⁴ bilden zusammen mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring mit 3, 4 oder 5 Kohlenstoffatomen,

R³ ist

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) Methyl oder
- 3) Hydroxymethyl.
- 3. Verbindung der Formel I nach Anspruch 1 oder 2, dabei hat ein Rest R¹ oder R² die Bedeutung der Forme II und der andere Rest R¹ oder R² hat die nachstehende Bedeutung:
- a) 2-Pyridyl,
- b) 4-Pyridyl,
- c) Thiophen-3-yl,
- d) 2-Thiazolyl,
- e) ein Rest der Formel III, dabei ist n die Zahl Null, 1, 2, 3 oder 4, m ist die Zahl Null oder 1,

Z ist 1) -O- oder

2) -NH-, oder

 ${\rm R}^{\rm 5}$ und ${\rm R}^{\rm 6}$ sind unabhängig voneinander

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) (C₁-C₂)-Alkyl, oder
- 3) Phenyl, oder

 ${\sf R}^6$ und ${\sf R}^7$ sind miteinander verbunden und bilden zusammen eine Methylengruppe, oder

R⁷ ist

- 1) Wasserstoff,
- 2) Trifluormethylsulfonyl,
- 3) eine Aminosäure aus der Gruppe Gly, Lys oder Phe, oder
- ein Rest der Formel IV,
 dabei ist o die Zahl Null oder 1,
 R⁹ und R¹⁰ sind unabhängig voneinander
 - 1) Wasserstoffatom oder
 - 2) Methyl,

R¹¹ ist

- 1) OH,
- 2) O-Methyl oder O-Ethyl,
- 3) (C₁-C₁₈)-Aikyl,
- 4) (C₁-C₆)-Alkyl, ein oder mehrfach unabhängig voneinander substituiert durch:
 - 4.1 -COOH,
 - 4.2 OH oder
 - 4.3 O-Acetyl,
- 5) -COOH,

0

ı

- 6) -C-O-(C₁-C₂)-Alkyl-,
- 7) N-Glycyl,
- 8) N-Glycyl-(C₁-C₂)-Alkylester,

- 9) N-Methyl-hydroxylamino,
- 10) N-(1H-Tetrazol-5-yl-amino),
- 11) 5-Methyl-isoxazol-4-yl oder
- 12) 1-Cyano-hydroxy-1-propenyl,
- f) ein Rest der Formel V,

dabei ist Q1

- 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl Null, 1 oder 2 ist, oder
- 2) -CH = CH- und

R⁸ ist

- 1) Wasserstoffatom,
- 2) Methyl,
- 3) OH,
- 4) -O-Methyl,
- 5) Amino,
- 6) N-(1H-Tetrazol-5-yl)-amino oder
- 7) N-3,5-Dimethyl-4-hydroxybenzyl, oder
- g) ein Rest der Formel VI,

dabei ist Q2

- 1) -(CH₂)_m-, wobei m die Zahl Null ist, oder
- 2) -CH = CH-,

X und Y sind unabhängig voneinander

- 1) Methyl,
- 2) -O-(C₁-C₂)-Alkyl oder
- 3) OH,

...A... ist eine Doppelbindung, die vorhanden ist oder fehlt, mit der Einschränkung, daß die Doppelbindung und der Rest R⁴ nicht gleichzeitig vorkommen,

R⁴ ist

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) Methyl oder

R² und R⁴ bilden zusammen mit dem Kohlenstoffatorn, an das sie gebunden sind, einen aliphatischen Ring mit 3, 4 oder 5 Kohlenstoffatomen,

R³ ist

- 1) Wasserstoffatom oder
- 2) Hydroxymethyl.
- 4. Verfahren zur Herstellung von 2-Isoxazolin und Isoxaol der Formel I, und/oder einer stereoisomeren Form der Verbindung der Formel I und/oder eines physiologisch verträglichen Salzes der Verbindung der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß man
- a) eine primäre Nitroverbindung mittels Isocyanaten und katalytischen Mengen Triethylamin oder ein durch Chlorierung eines entsprechenden Aldoximes erhaltes Hydroxamsäurechlorid mit einer organischen oder anorganischen Base in das entsprechende Nitriloxid überführt und dieses intermediär erhaltene Nitriloxid ohne Reinigungl mit einem entsprechend substituierten Olefin oder Alkin im Sinne einer 1,3-dipolaren Cycloaddition zu einem 2-Isoxazolin oder Isoxazol der Formel I umsetzt und das entstandene Produkt gegebenenfalls durch Kristallisation oder Chromatographie reinigt, oder
- b) einen nach a) oder o) hergestellten Carbonsäureester der Formel I oder eine über Verfahren h) oder k) zusätzlich eingeführte Estergruppe zur Carbonsäure verseift, oder
- c) einen nach Verfahren a) oder o) hergestellten Carbonsäurealkylester der Formel I mit einem entsprechend substituierten primären oder sekundären Amin in das entsprechende Amid überführt, oder
- d) einen nach a) oder o) hergestellten Phosphinsäuremonoalkyl- oder Phosphonsäuredialkylester der Formel I zum Phosphonsäurehalbester, zur Phosphonsäure oder zur Phosphinsäure verseift, oder
- e) eine nach b) erhaltene Carbonsäure zunächst in ein aktiviertes Säurederivat überführt, dieses anschließend mit Alkoholen verestert oder mit primären und

sekundären Aminen in das entsprechende Amid oder mit N-alkyliertem Hyroxylamin in das entsprechende Hydroxylamid überführt, oder

f) in einer nach den Verfahren a), b), h), e), o) oder g) intermediär erhaltene oder mitgeführte N- oder O-Schutzgruppe abspaltet, oder eingeführte oder mitgeführte Carbonsäure-, Phosphin-, Phosphon-, oder Phosphorsäureester entsprechend verseift und eine Verbindung der Formel I erhält, oder

g) eine nach Verfahren f) oder o) erhaltene Verbindung mit einer freien
Aminogruppe durch Umsetzung mit Isocyanat in das entsprechende
Harnstoffderivat, oder durch Umsetzung mit einem aktivierten
Carbonsäurederivat oder einer N-geschützten Aminosäure in das entsprechende
Amid oder durch Umsetzung mit einem Sulfonsäurechlorid in das entsprechende
Sulfonamid überführt, oder

h) eine nach Verfahren a), o) oder f) erhaltene Verbindung mit einer freien Alkoholgruppe durch Umsetzung mit Isocyanat in das entsprechende Urethan oder durch Umsetzung mit einem an der Carboxygruppe aktivierten, gegebenenfalls weitere funktionelle Gruppen tragenden Carbonsäurederivat oder einem entsprechenden N-geschützten Aminosäurederivat in den entsprechenden Ester oder mit Diketen in das entsprechende 3-Oxo-butyrat oder durch Umsetzung mit einer Halogenverbindung wie α -Halogen-Carbonsäure in den entsprechenden Ether überführt, oder

i) eine nach Verfahren a), o) oder f) erhaltene Verbindung mit einer primären oder sekundären Alkoholgruppe zu dem entsprechenden Aldehyd oder Keton oxidiert, oder

k) eine nach Verfahren i) hergestellte Carbonylverbindung durch Umsetzung mit einer Base und Dialkylphosphonoessigsäureester in das entsprechende Crotonsäurederivat oder durch Umsetzung mit Tetraalkylmethylendiphosphonat in das entsprechende trans-2-(Dialkoxyphosphono)-vinyl-Derivat überführt, oder

WO 95/24397 PCT/EP95/00784

88

I) eine während der Cycloaddition eingeführte Epoxid-Gruppe in das entsprechende 1,2-Diol überführt, oder

m) ein nach Verfahren g) hergestelltes Amid, das einen 3-H-Isoxazolring enthält, durch Behandlung mit einer Base im Sinne einer Ringöffnung in das entsprechende substituierte 2-Cyano-3-hydroxy-crotonsäureamid überführt, oder

n) eine nach Verfahren a) - m) hergestellte Verbindung der Formel I, die aufgrund ihrer chemischen Struktur in enantiomenren Formen auftritt, durch Salzbildung mit enantiomerenreinen Säuren oder Basen, Chromatographie an chiralen Stationärphasen oder Derivatisierung mittels chiraler enantiomerenreiner Verbindungen wie Aminosäuren, Trennung der somit erhaltenen Diastereomeren, und Abspaltung der chiralen Hilfsgruppe in die reinen Enantiomeren auftrennt, oder

- o) ein durch Cycloaddition an chirale oder racemische Olefine erhaltenes 2-Isoxazolin-Diastereomerengemisch der Formel I durch Säulenchromatographie an Kieselgel in die reinen Diastereomeren auftrennt, oder
- p) die nach Verfahren a) o) hergestellte Verbindung der Formel I entweder in freier Form isoliert oder im Falle des Vorliegens von sauren oder basischen Gruppen gegebenenfalls in physiologisch verträgliche kristalline Salze umwandelt, oder
- q) eine nach Verfahren h) hergestellte Verbindung, die eine weitere funktionelle Gruppe wie eine Halogenmethylgruppe trägt, mit einer primären oder sekundären Aminogruppe alkyliert oder mit einem Alkohol verethert.
- 5. Arzneimittel, enthaltend eine wirksame Menge von mindestens einer Verbindung der Formel I nach den Ansprüchen 1, 2 oder 3 oder wie erhalten nach Anspruch 4 und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I,

WO 95/24397 PCT/EP95/00784

89

neben physiologisch annehmbaren Hilfs- und Trägerstoffen, gegebenenfalls weiteren Zusatzstoffen und/oder anderen Wirkstoffen.

- 6. Verwendung von mindestens einer Verbindung der Formel I nach den Ansprüchen 1, 2 oder 3 zur Herstellung von Arzneimitteln zur Prophylaxe und Therapie von asthmatischen Erkrankungen, Entzündungen und/oder Autoimmunerkrankungen.
- 7. Verfahren zur Herstellung eines Arzneimittels nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß man mindestens eine Verbindung der Formel I nach den Ansprüchen 1, 2 oder 3 und/oder ein physiologisch verträgliches Salz der Verbindung der Formel I und/oder eine stereoisomere Form der Verbindung der Formel I und/oder eine nach dem Verfahren nach Anspruch 4 erhaltene Verbindung der Formel I mit physiologisch annehmbaren Hilfs- und Trägerstoffen und gegebenenfalls weiteren Zusatzstoffen und/oder anderen Wirkstoffen in eine geeignete Darreichungsform bringt.

Inter nat Application No PCT/EP 95/00784

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 6 C07D261/04 A61K31/42 C07D261/08 C07F9/653 C07D413/04 C07D413/12 C07D261/20 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC **B. FIELDS SEARCHED** Minimum documentation searched (dassification system followed by dassification symbols) C07D C07F IPC 6 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category ' Relevant to claim No. Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages A CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN, 1,5-7 vol. 32, no. 1, January 1984 TOKYO JP, pages 152-165, YASUO ISOMURA ET AL 'Synthesis and anti-inflammatory activity of 2,6-di-tert-butylphenols with a heterocyclic group at the 4-position' siehe Seite160, Verbindung 18; Seite164 CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 100, no. 5, 1,5-7 30 January 1984 Columbus, Ohio, US; abstract no. 34538, page 453; column 1; see abstract & JP,A,58 148 858 (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO., LTD) 5 September 1983 Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex. Special categories of cited documents: T later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the "A" document defining the general state of the art which is not-considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docudocument referring to an oral disclosure, use, exhibition or ments, such combination being obvious to a person skilled in the art. "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report **-** 3. 05. 95 26 April 1995 Name and mailing address of the ISA Authorized officer European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2220 HV Riprwijk Td. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fact (+31-70) 340-3016 Henry, J

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

1

Intern at Application No

		PCT/EP 9	PCT/EP 95/00784	
C.(Continua Category	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
.argory	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages		Relevant to claim No.	
\	EP,A,O 245 825 (WARNER-LAMBERT COMPANY) 19 November 1987 cited in the application see claims		1,5-7	
	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 34, no. 2, February 1991 WASHINGTON US, pages 518-525, DANIEL L. FLYNN ET AL 'Styrylpyrazoles, styrylisoxazoles, and styrylisothiazoles. Novel 5-lipoxygenase and cyclooxygenase inhibitors' see the whole document		1,5-7	
	EP,A,O 449 223 (WARNER-LAMBERT COMPANY) 2 October 1991 see claims		1,5-7	
.				
		į		
l				
[
I	•			
İ			·	
ļ	•			
	•	٠.		

INTERNATIONAL SEARCH REPURT

....ormation on patent family members

Intern al Application No PCT/EP 95/00784

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
EP-A-245825	19-11-87	AU-B-	613579	08-08-91	
		AU-A-	7197387	12-11-87	
		IE-8-	59813	06-04-94	
		US-A-	4877881	31-10-89	
		US-A-	5208251	04-05-93	
		CA-A-	1330442	28-06-94	
		JP-A-	63022079	29-01-88	
		US-A-	4924002	08-05-90	
EP-A-449223	02-10-91	US-A-	5086064	04-02-92	
_,		JP-A-	4221368	11-08-92	
		US-A-	5234939	10-08-93	
		US-A-	5234937	10-08-93	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICH I

Inter nates Aktenzeichen PCT/EP 95/00784

A. KLASS IPK 6	IFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES CO7D261/04 A61K31/42 CO7D261/ CO7D413/12 CO7D261/20	/08 C07F9/653	C07D413/04
Nach der Ir	sternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen K	Jassifikation und der IPK	
B. RECHE	RCHIERTE GEBIETE		
IPK 6	ner Mindestprüßtoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymb CO7D CO7F	·	
	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, s		
wahrend do	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	valle del Daminalia din eva.	d with a state printy
C. ALS W	PSENTIJCH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angal	be der in Betracht kommenden T	eile Betr. Anspruch Nr.
A	CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLE Bd. 32,Nr. 1, Januar 1984 TOKYO Seiten 152-165, YASUO ISOMURA ET AL 'Synthesis a anti-inflammatory activity of 2,6-di-tert-butylphenols with a heterocyclic group at the 4-posit siehe Seite160, Verbindung 18; Seit	JP, and	1,5-7
A .	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 100, no. 30.Januar 1984 Columbus, Ohio, US; abstract no. 34538, Seite 453; Spalte 1; siehe Zusammenfassung & JP,A,58 148 858 (YAMANOUCHI PHARMACEUTICAL CO., LTD) 5.Septem		1,5-7
X Weit	tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	X Siche Anhang Patentfar	milie .
A Veröff aber n *B* älteres Anmel *L* Veröff schein andere soll od aungef *O* Veröff eine B *P* Veröff dem b	enlichung, die sich auf eine mindliche Offenbarung, enzizung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht enzlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach eanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	oder dem Prioritätsdatum w Ammeldung nicht kollidier, Erfindung zugrundellegende Theorie angegeben ist "X" Veröffendlichung von besond kann allein aufgrund dieser erfinderischer Tätigkeit beru "Y" Veröffendlichung von besönd kann micht als auf erfinderis werden, wenn die Veröffend Veröffendlichungen dieser K diese Verbindung für einen "&" Veröffentlichung, die Mitgli	derer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung cher Tätigkeit berühend betrachtet lichung mit einer oder mehreren anderen lategorie in Verbindung gebracht wird und Fachmann naheliegend ist ed derselben Patentfamilie ist
l	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internation - 3, 05, 95	onaich Recherchenbenchus
	6.April 1995		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Name und	Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Td. (- 31-70) 340-2040, Tz. 31 651 epo nl, Faz: (+ 31-70) 340-3016	Henry, J	er

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inter: ales Aktenzeichen
PCT/FP 95/00784

		T/EP 95/00784
	mg) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden	Teile Betr. Anspruch Nr.
A	EP,A,O 245 825 (WARNER-LAMBERT COMPANY) 19.November 1987 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche	1,5-7
A	JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, Bd. 34,Nr. 2, Februar 1991 WASHINGTON US, Seiten 518-525, DANIEL L. FLYNN ET AL 'Styrylpyrazoles,styrylisoxazoles,and styrylisothiazoles.Novel 5-lipoxygenase and cyclooxygenase inhibitors' siehe das ganze Dokument	1,5-7
١	EP,A,O 449 223 (WARNER-LAMBERT COMPANY) 2.Oktober 1991 siehe Ansprüche	1,5-7
	•	
		·
	·	
	·	

1

Formbistt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Bistt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffendichung..... die zur selben Patentfamilie gehören

Intern sles Aktenzeichen
PCT/EP 95/00784

Im Recherchenbericht geführtes Patemdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patent/amilie		Datum der Veröffentlichung	
EP-A-245825	19-11-87	AU-B-	613579	08-08-91	
		AU-A-	7197387	12-11-87	
		IE-B-	59813	06-04-94	
		US-A-	4877881	31-10-89	
		US-A-	5208251	04-05-93	
		CA-A-	1330442	28-06-94	
		JP-A-	63022079	29-01-88	
		US-A-	4924002	08-05-90	
EP-A-449223	02-10-91	US-A-	5086064	04-02-92	
		JP-A-	4221368	11-08-92	
		US-A-	5234939	10-08-93	
		US-A-	5234937	10-08-93	